(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2002—12871 (P2002—12871A)

(43)公開日 平成14年1月15日(2002.1.15)

M	<u></u>	Po
D	(12

(21)出願番		特願2001-137750(P2	001 — 137750)	(71)出寫	•			347k 3m
			審査請求	未謝求 請	求項の数10	OL	(全 40 頁)	最終頁に続く
G 0 2 F	1/13	500		G 0 2 F	1/13		500	
	19/30				19/30			
	19/16				19/16			4H027
	19/12				19/12			2H089
C 0 9 K	19/42			C 0 9 K	19/42			2H088
(51) Int.Cl. ⁷		識別配号		FΙ			;	テーマコード(参考)

(22)出顧日 平成13年5月8日(2001.5.8)

(31)優先権主張番号 00109163.6

(32)優先日

平成12年5月8日(2000.5.8)

(33)優先権主張国

欧州特許庁(EP)

メルク パテント ゲゼルシャフト ミット ベシュレンクテル ハフトング
Merck Patent Gesell
schaft mit beschrae
nkter Haftung
ドイツ連邦共和国 デーー64293 ダルム
シュタット フランクフルター シュトラ
ーセ 250

(74)代理人 100102842

弁理士 葛和 清司

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 液晶化合物、液晶媒体および液晶ディスプレイ

(57)【要約】 (修正有)

【課題】広いネマチック相の範囲、低い粘性、ディスプレイモードに適した光学異方性を有し、PDLCに好適な液晶媒体の提供。

【解決手段】一般式1の20℃及び589.3nmにおいて0.30より大きい△nを有する正の誘電性液晶成分及び一般式11の末端に極性の置換基を有するビフェニルまたはターフェニル化合物からなる誘電的に正の化合物を含む液晶媒体。

$$R^{1} - \left(A^{11}\right) - Z^{11} + \left(A^{12}\right) - Z^{12} + \left(A^{11}\right) - NCS$$

$$R^{2} + \left(A^{11}\right) + \left(A^{22}\right) - \left(A^{23}\right) - X^{2}$$

$$\blacksquare$$

 $(R^1, R^2$ は置換/非置換のアルキル基、 $C1, OCF_3, CN, NCS$ またはFであり、 $Z^{1,1}, Z^{1,2}$ は -CH=CH-, -CF=CH-, -CF=CF-または単結合であり、

また
- (ア) ・ (ア) ロ - () ロ - ()

【特許請求の範囲】

【請求項1】 誘電的に強い正の液晶成分Aを含有し、 該成分Aは末端にイソチオシアネート酸基を有し、強い 20℃および589.3nmにおいて0.30より大き いAnを有する正の誘導性液晶成分1または2以上の化 合物からなること、さらに1または2以上の末端に極性 の置換を有するビフェニルまたはターフェニル化合物か らなる誘電的に正の化合物Bを含むことを特徴とする液 晶媒体。

【請求項2】 誘電的に正の成分Aが、式 I: 【化1】

$$R^{1}$$
 A^{11} Z^{11} A^{12} Z^{12} A^{13} NCS (武中、

R1 は、炭素原子1~12個、好ましくは1~9個を有 し、1個またはそれ以上のCH2基はそれぞれ相互に独*

であり、 【化4】

であり、そして11は0または1であり、 ただし、Z1 1 およびZ1 2 の両方が単結合である場合 は

【化5】

までの少なくとも1個の環は、少なくとも1個のフッ素 原子により置換され、

少なくとも1個のZ¹ 1 またはZ¹ 2 が トランスーC H=CH-の場合、

【化6】

はトランス-1、4-シクロヘキシレンである、

n1は0または1である。) で表される1または2以上 の化合物を含有することを特徴とする請求項1に記載の 液晶媒体。

【請求項3】 誘電的に正の成分Bが、式 I I: 【化7】

*立して、O、S、CH=CH、CF=CFまたはCF2 によって、2個の酸素原子および/または硫黄原子がそ れぞれ相互に隣接しない形で置換されていてもよいアル キル、C1、OCF3、CN、NCSもしくはFであ り、

Z1 1 およびZ1 2 は、それぞれ相互に独立して、トラ ンスーCH=CH-、-CH=CF-、-CF=CH -、-CF=CF-または単結合であり、

【化2】

それぞれは相互に独立して、 【化3】

13

30 (式中、

> R2 は請求項2の式 I のR1 と同じ意味を有し、 【化8】

$$- \left\langle A^{21} \right\rangle - \left\langle A^{22} \right\rangle -$$

$$- \left\langle A^{22} \right\rangle -$$

それぞれは請求項2の式1の

【化9】

とそれぞれ同じ意味を有し、

X² はCN、FまたはC1である。) で表される1個ま たはそれ以上の化合物を含有することを特徴とする請求 項1または2に記載の液晶媒体。

【請求項4】 成分Aが式Ia:

$$\begin{bmatrix} \frac{1}{1} & \frac{1}{1} & \frac{1}{1} \end{bmatrix}$$
 R¹ \longrightarrow $\begin{bmatrix} A^{12} & A^{13} \end{bmatrix}$ NCS

※50 (式中、

変数は請求項2の式1と同じ意味を有する。) で表され る1個またはそれ以上の化合物を含有することを特徴と する請求項1~3のいずれかに記載の液晶媒体。

【請求項5】 成分Aが式Ib:

【化11】

$$R^1 - \overline{A^{11}} - \overline{A^{12}} - CH = CH - \overline{A^{13}} - NCS$$

(式中、

変数は請求項2の式Iと同じ意味を有する。) で表され る1個またはそれ以上の化合物を含有することを特徴と 10 はトランス-1、4-シクロヘキシレンである、で表さ する請求項1~4のいずれかに記載の液晶媒体。

【請求項6】 式 I:

【化12】

$$R^{1}$$
 A^{11} Z^{11} A^{12} Z^{12} A^{13} NCS I

R¹ は、炭素原子1~12個、好ましくは1~9個を有 し、1個またはそれ以上のCH2基はそれぞれ相互に独 立して、2個の酸素原子および/または硫黄原子がそれ ぞれ相互に隣接しない形でO、S、CH=CH、CF= 20 CFまたはCF2 によって置換されていてもよいアルキ ル、C1、OCF3、CN、NCSもしくはFであり、 Z11 およびZ12は、それぞれ相互に独立していて、 トランス-CH=CH-、-CH=CF-、-CF=C H-、-CF=CF-または単結合であり、

【化13】

それぞれは相互に独立して、

【化14】

であり、

【化15】

であり、そしてn1は0または1であり、 ただしZ1 1 およびZ1 2 の両方が単結合である場合は 【化16】

までの少なくとも1個の環は、少なくとも1個のフッ素 原子により置換され、

少なくとも1個のZ1 1 またはZ1 2 が トランスーC H=CH-の場合。

【化17】

れる化合物。

【請求項7】 1~5のいずれかに記載の液晶媒体を含 むことを特徴とする液晶ディスプレイ

【請求項8】 請求項1~5のいずれかに記載の液晶媒 体およびポリマーを含む複合システムを含むことを特徴 とする請求項7に記載の液晶ディスプレイ

【請求項9】ホログラフィーディスプレイシステムであ ることを特徴とする請求項7または8に記載の液晶ディ スプレイシステム

【請求項10】請求項1~5のいずれかに記載の液晶媒 体の液晶システムにおける使用

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、液晶化合物、液晶 媒体およびこれらの媒体を含有する液晶ディスプレイ、 特にOCBタイプのディスプレイおよびPDLCのよう な複合システムのディスプレイ、ならびにこれらの中で 最も好ましくはホログラフィーPDLCに関する。 [0002]

30 【解決すべき問題および先行技術】液晶ディスプレイ (LCD) は情報を表示するために広く使用されてい る。使用される電気光学モードには、例えばねじれネマ ティック (TN)、スーパーツィストネマティック (S TN) およびそれらの様々な変形を有する電圧制御複屈 折(ECB)モードおよびその他がある。基板、特に液 晶層にほとんど垂直である電界を使用するこれらのモー ドに加えて、基板、特に液晶層にほとんど平行な電界を 使用する電気光学モード、例えばインープレーンスイッ チング (IPS) モードがある (例えばDE 40 00 451お よびEP 0 588 568を参照)。

【0003】液晶材料の均一な配列を得るために、典型 的に前処理された表面に配向させた液晶媒体を使用する 様々な異なるモードに加えて、ポリマー材料と共に低分 子量の液晶材料の複合システムを使用した応用、例えば ポリマー分散液晶 (PDLC)、ネマチック曲線配列相 (NCAP)、ポリーネットワーク (PN) システムが あり、例えばWO 91/05 029に開示されている。これらの 複合システムは液晶層にほとんど垂直な電界を使用す る。LCDは直視型ディスプレイおよびプロジェクショ 50 ン型ディスプレイに使用される。これらLCDの応用に

加えて、特にPDLCのような複合システムを含有する LCDおよびこの場合いわゆるホログラフィックPDL C (HPDLC) システムが実用的に使用される。HP DLC (Date, Takeuchi, Tanaka, and Kato, Journal of the SID 7/1(1999), p.17 to 22にリファレンスとし て組み込まれ記述されている。これらHPDLCディス プレイはブラッグ反射を利用して3色の明るい色、好ま しくは原色を発する。この技術は偏光子またはカラーフ ィルターを必要としないで、優れた明るい色を生じる。 ポリマーおよび液晶の周期構造の単層は特定の一色の反 10 射を制御する。三原色、その結果として三層を実現する ために各色に対して一層ずつを必要とする。三層はそれ ぞれ独立してアドレスしなくてはならない。このことは 3組のHPDLCフィルムを必要とし、それぞれが対応 する電極を有する。この多数の層および対応する電極 は、大量生産において高い収率を実現することが困難で あるが、二周波駆動法が使用された場合、有益に減少で きる。

【0004】複合システムに対しては、有効な散乱状態 を達成してよいコントラストを得るために、使用される 液晶は高いΔnであることが必要とされる。 いわゆる軸 のぼやけを改良するために、低いΔnの液晶混合物を有 するPDLCシステムが提案されてきたが、ほとんどの 場合、主な問題が最初に十分なコントラストを得ること にある。PDLCシステムの場合は特にそうであり、Da te, Takeuchi, Tanaka, and Kanto, Journal of the SI D 7/1 (1999), p. 17-22に記述されている。液晶は上限 0. 28またはせいぜい高くても0. 29の∆n値を有 することを一般的な特徴としている。しかしこの上限は れる液晶混合物の他の特性に関する様々な性質は、妥協 で受け入れられてきただけである。最も典型的に妥協で きない特性は、不十分な高さの透明点であること、ネマ チック相の範囲が好ましくないほどに狭いこと、ネマチ ック相が安定している下限としての温度がかなり高いこ と、誘電異方性が低すぎること、そのために動作電圧が 高すぎること、弾性定数が好ましくないこと、最後に粘 性値が特に高すぎることまたはそれらの組み合わせであ る。複合システムのポリマーの前駆体および複合システ ムの形成のときに容易な相分離がよく両立することは、 そのような応用のために液晶に明らかに欠かすことがで きない。

【0005】LCDに使用されるもう一つの見込みのあ る電気光学モードはOCBモードである。このモードは 例之ばYamaguchi et al., "Wide-Viewing-Angle Displ ay Mode for the Active-Matrix LCD Using Bent-Align ment Liquid-Crystal Cell", SID 93, Digest, p.277 (1993)に記述されている。このモードは非常に見込みが ある。好ましい視野角依存性を有することを特徴とする

もまたきわめて短い。しかし、階調を変化させるディス プレイの映像間隔の応答に対しては、応答時間はまだ改 善される必要がある。OCBディスプレイでの在来型の TNディスプレイと比べると、配向の変形量はかなり少 ない。TNディスプレイでは配向は電源を切った状態で は、基板に対してほとんど平行に向いていて、動作電圧 印加では基板に対してほとんど垂直の方向に変化するの に対して、OCBディスプレイでは配向の方向は、最終 的に同じ方向に変化するが、ほとんどホメオトロピック に曲がった開始配置から始まる。従って、より高い複屈 折の液晶媒体を必要する。

【0006】末端イソチオシアネート基およびそれに加 えオルト位に2個のフッ素原子を有する末端フェニル環 は00 40 27 869.7に知られている。主としてまたは全部 が末端が、シアノ基に置換されたビフェニルおよびター フェニルからなる液晶混合物は、一般に適度に高いΔε 値を有することを特徴とするが、限られた△n値しか有 さず、もはや低温において十分な安定性を示さないこと が多く、すなわち多くの場合、スメクチック相およびま たは結晶化が起こる。3個のフェニル環を有する大量の ハロゲン化トランを使用した液晶混合物は、ほとんど誘 電的に中性であり、例えば、欧州特許出願 No. EP 9911 1782.1 に開示されていて、大部分の応用に適さない比 較的低いΔε値を有することを特徴とし、低温において ネマチック相の安定性に関して深刻な問題を示すことさ えしばしばある。従って、広いネマチック相の範囲、低 い粘性、ディスプレイモードに応じた適切な光学異方性 Δn、PDLCのような複合システムに対しては特に適 当に高い∆ nを使用するような実用的な応用のための適 多くの応用に対して、まだ不十分で低い。さらに、使わ 30 切な性質および特に複合システムに対してポリマー前駆 体との適切に広いよい融和性を有する液晶媒体が非常に 必要とされている。

[0007]

【本発明】驚くべきことに、高い△nを有し、特に複合 システムに有用な液晶媒体を実現することができ、それ は、今までの技術による材料の欠点を示さないまたは少 なくとも非常に少ない程度にしか欠点を示さないことが ここに見出された。本発明によるこれらの改良された液 晶媒体は、少なくとも2個の成分を使用して実現してい る。その1番目は液晶成分(成分Aと呼ぶ)、好ましく は非常に高い△n値を有し強く誘電的に正の化合物、好 ましくは式」で表される化合物を含有する:

[化18]
$$R^{1} \longrightarrow A^{11} \longrightarrow Z^{11} \left[A^{12} \longrightarrow Z^{12} \right] \cap A^{13} \longrightarrow NCS$$

(式中、R1は、炭素原子1~12個、好ましくは1~ 9個を有し、1個またはそれ以上のCH2 基はそれぞれ 相互に独立して、O、S、CH=CH、CF=CFまた はCF2によって、2個の酸素原子および/または硫黄 ような、直視する応用に特によく適している。応答時間 50 原子がそれぞれ相互に隣接せずに置換されていてもよい

*る。

アルキル、C1、OCF3、CN、NCSまたはFであり、好ましくは炭素原子1~7個、好ましくは炭素原子2~5個を有するn-アルキルまたはn-アルコキシ、炭素原子2~7個、好ましくは炭素原子2~5個を有するアルケニル、アルケニルオキシまたはアルコキシアルキルである。

【0008】Z1 1 およびZ1 2 は、それぞれ相互に独立していて、トランスーCH=CH-、-CH=CF-、-CF=CH-、-CF=CF-または単結合であ*

それぞれは相互に独立して 【化20】

であり、

【化21】

であり、そして n1 は0または1である。

【0009】ただしZ¹¹およびZ¹²の両方が単結合 である場合は

【化22】

であり、そして同時に2番目の液晶成分(成分Bと呼ばれる)は誘電的に正の成分、好ましくは主な、最も好ましくは全部の末端に極性の置換を有し、全部または一部が選択的にラテラル位がフッ素化されたビフェニルまたはターフェニル化合物、好ましくは式IIで表される化合物を含有する:

$$R^2$$
 A^{21} A^{22} A^{22} A^{23} A^{23}

【0010】式中、 R^2 は上述の式 I の R^1 と同じ意味 であり、

【化26】

原子により置換される。少なくとも1個のZ¹ または Z^{1 2}が トランスーCH=CH-の場合、

※までの少なくとも1個の環は、少なくとも1個のフッ素

【化23】

はトランス-1、4-シクロヘキシレン好ましくは 【化24】

★それぞれは上述の式 I の

【化27】

とそれぞれ同じ意味であり、そして、X2 はCN、Fま 40 たはC1、好ましくはCNまたはC1、最も好ましくは CNである。

【0011】少なくとも1個のZ¹1およびZ¹2がトランスーCH=CHー、ーCF=CFーまたはーCH=CFーであるか、またはZ¹1およびZ¹2の両方が単結合で、少なくとも一個のフェニル環が少なくとも一個のフッ素原子により置換されている式 Iの化合物は新規であり本発明の一態様である。その化合物はメソジェニックアミノ化合物から調製される。これら化合物のアミノ基は、以下に記述された一般的な反応経路図に示されるように、

★50 1、1-チオカルボニルジイミダゾールを使用してイソ

9

チオシアネート基へ変換される。この応用の液晶化合物は、単独で液晶相を有する化合物、およびメソジェニック相、特にネマチック相と、透明点を容認できない程に減少させることもなく、融和する化合物を包含する。後者の化合物はメソジェニック構造を有し、時々メソジェニック化合物と呼ばれることもある。反応経路図 I 【化28】

$$R^{1}$$
 A^{11} Z^{11} A^{12} Z^{12} A^{13} NH_{2}

$$R^{1}$$
 Z^{11} Z^{11} A^{12} Z^{12} A^{13} NCS

【0012】式中、変数は上述の式 I と同じ定義である。

(R1 はアルキル、アルコシキ、アルケニル、アルケニ ルオキシまたはオキサアルキル)

(n¹ は0または1である。) フェニル環は、選択的に 2個までのフッ素原子により置換されていてもよい。好 ましくはアミノ基に近接するフェニル環は1回または2 回、好ましくはアミノ基に対してオルソ位で環の反対 が、フッ素化される。またはイソチオシアネート基はシ 30 クロヘキシレン環であってもよい。

【0013】Z¹ ¹ およびZ¹ ² の両方がトランス-C H=CH-であるような式 I の化合物が同様に調製される。これら化合物は好ましくは n¹ =1 である。直接結合による化合物であるアミノ前駆体はクロスカップリング、例えばMiyaura/Suzukiを参照、により調製される。それぞれ適当な前駆体は、反応経路図 I I に示すようにパラジウム触媒反応を使用して反応される。反応経路図 I I

【化29】

$$R^{1} - A^{11} - A^{12} - B^{OH} + Br - A^{13} - NH_{2}$$

$$\stackrel{\text{Pd}^0}{\longrightarrow} R^1 - \overbrace{A^{11}} - \overbrace{A^{12}} - \underbrace{A^{12}}_{n_1} - \underbrace{A^{13}}_{n_2} - NH_2$$

10 式中、変数は上記の反応経路図Iの定義のとおりである

【0014】反応経路図IIIに示すように、いわゆる ヘック反応を使用してオレフィン化合物のアミンを調製 する。

反応経路図III

【化30】

$$R^1 - \left(A\right) - Z^{\frac{1}{1}} \left(A^{\frac{1}{2}}\right) \frac{1}{n^1} CH = CH_2$$

+Br $\longrightarrow A^{13} \longrightarrow NH_2$

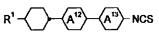
Pdo

$$R^1 - \left(A^{11}\right) - Z^{\frac{11}{2}} \left(A^{12}\right) - \frac{1}{10} CH = CH - \left(A^{\frac{13}{2}}\right) - NH_2$$

式中、変数は上記の式 I の定義のとおりである。好ましくはこの本発明における液晶媒体は化合物Aを含有し、 好ましくは主に、および最も好ましくは全体が式Iの化 合物からなる。

【0015】本明細書において含むとは、組成物に関して、例えば媒体または成分と言及されている物が、当該化合物または化合物群を含有することを意味し、好ましくは全体で10%濃度またはそれ以上および最も好ましくは20%濃度またはそれ以上を含有することを意味する。本明細書において主としてなるとは、言及されている物が、80%またはそれ以上、好ましくは90%またはそれ以上、および最も好ましくは95%またはそれ以上の化合物あるいは該当する複数の化合物を含有することを意味する。本明細書において全体がなるとは、言及されている物が、98%またはそれ以上、好ましくは9%またはそれ以上および最も好ましくは100.0%の化合物または該当する複数の化合物を含有することを意味する。

【0016】式IaからIgまで式Iの副式である化合物: 40 【化31】



1 2 la

$$R^1 - \langle 0 \rangle - \langle A^{12} \rangle - \langle A^{13} \rangle - NCS$$

lb

lc

$$R^1 - \overline{A^{11}} - \overline{A^{12}} - CH = CH - \overline{A^{13}} - NCS$$

$$R^1 - \overline{A^{11}} - \overline{A^{12}} - CH = CF - \overline{A^{13}} - NCS$$

le

ld

$$R^1 - \overline{A^{11}} - \overline{A^{12}} - CF = CH - \overline{A^{13}} - NCS$$

1f

$$R^1 - \overline{A^{11}} - \overline{A^{12}} - CF = CF - \overline{A^{13}} - NCS$$

lo

式中、

【化32】



−⟨0⟩−または−⟨0⟩←であり。

は好ましくはm個のフッ素原子により置換されたフェニル環であり、好ましくは、

【化33】

m=1または2、そして、他の変数は上記の式 I の意味 のとおりである。

【0017】式 I aの特に好ましい化合物は式 I a-1 から I a-7までの化合物:

【化34】

la-1

14

la-2

la-3

la-4

la-5

la-6

la-7

【0018】式中、 R^1 は上記の式 I の意味と同じであ *-4までの化合物: る。式 I b の特に好ましい化合物は式 I b -1 から I b * 【 ℓ 化35】

lb-1

lb-2

lb-3

$$R^1 - O - F O F O NCS$$

1b-4

式中、 ${\bf R}^1$ は上記の式 ${\bf I}$ の意味と同じである。

※からIc-5までの化合物:

【0019】式 I cの特に好ましい化合物は式 I c - 1 ※

【化36】

lc-1

16

$$R^{1}$$
 O F O O NCS

lc-2

lc-3

$$R^1 - O + O - O + NCS$$

lc-4

lc-5

式中、 R^1 は上記の式Iの意味と同じである。

*から I d – 1 0までの化合物 :

【0020】式Idの特に好ましい化合物は式Id-1*

【化37】

ld-1

18

ld-2

ld-3

ld-4

ld-5

ld-6

ld-7

ld-8

【化38】

ld-9

ld-10

【0021】式中、R¹ は上記の式Iの意味と同じであり、好ましくは炭素原子1~5個を有するn-アルキルまたは炭素原子1~4個を有するn-アルコキシまたは炭素原子2~5個を有する1-E-アルケニルである。好ましい態様として、本発明における液晶媒体は成分 *

*B、好ましくは主におよび最も好ましくは全部が式 I I の化合物からなる。好ましくは式 I I の化合物は副式 I I aから I I cまでの化合物のグループから選択される

【化39】

【0022】式中、R2は上述の式IIの定義と同じで ある。そして副式IIaの場合、好ましくはアルキルま たはアルコキシであり、副式IIbおよびIIcの場 合、好ましくはアルキルである。さらに好ましい態様と*

*して、液晶媒体は、好ましくは主におよび最も好ましく は全部が式IIIの化合物からなる液晶成分Cを含有す る。

20

【0023】式中、R31は炭素原子1~7個を有する 20%CH2 CH2 - または単結合およびL31~L34 はそ アルキルまたはアルコキシ、炭素原子2~7個を有する アルケニル、アルケニルオキシまたはアルコキシアルキ ルである。R32はC1、CNまたはNCSである。R 3 1 は好ましくは、好ましくは炭素原子3~5個を有す るn-アルキルまたは炭素原子2~5個を有する1-E ーアルケニルである。R32は好ましくはCNまたはN CS、最も好ましくはNCSである。

【化41】

$$-\langle A^3 \rangle$$

はトランスー1、4ーシクロヘキシレンまたは1、4ー フェニレンである。

 $[0024]Z^{3}I_{2}-CH_{2}CH_{2}-COO-COOCC$ C≡Cー、-CH=CH-または単結合、好ましくは-%

式中、R41 およびR42 は相互に独立して炭素原子1 ~7個のアルキルまたはアルコキシ、または炭素原子2 ~7個のアルケニル、アルケニルオキシまたはアルコキ シアルキルである。

[0026]

【化43】

$$- \left\langle A^{41} \right\rangle - \left\langle A^{42} \right\rangle - \left\langle A^{42} \right\rangle - \left\langle A^{44} \right\rangle - \left\langle$$

はそれぞれ相互に独立してトランスー1、4ーシクロへ キシレン、1、4-フェニレン、3-フルオロ-1、4 ーフェニレン、2ーフルオロー1、4ーフェニレン、 2、3 - ジフルオロ-1、4 - フェニレンまたは3、5★50 を有する化合物は媒体の Δ n を調節するために有用であ

れぞれ相互に独立してHまたはF、好ましくはそれらの うち2個まではHである。n3は0または1である。こ の化合物Cは誘電的に正である。好ましくは1または2 個のL31~L34はFであり、好ましくはL31はF でありその他はHであり、またはL31 およびL33は Fであり、またはL32およびL34はFでありその他 全てはHである。

【0025】成分Cは全体に対して、0~30%、好ま しくは0~20%、更に好ましくは0~10%の濃度で 30 使用される。任意に本発明の液晶媒体はさらに、誘電的 に中性の成分であり、好ましくは式IVで表される誘電 的に中性の化合物を含み、より好ましくはそれからなる 成分Dを含有する。

★ージフルオロー1、4ーフェニレン、好ましくはトラン スー1、4ーシクロヘキシレン、1、4ーフェニレンま たは3-フルオロ-1、4-フェニレンである。Z4は 40 -COO-、-CH₂ CH₂ -、-CHO-または単結 合であり、好ましくは一COOーまたは単結合、トラン スーCH=CHー、ーC=Cーである。oまたはpは相 互に独立して0または1である。

【0027】成分Dは特に本発明液晶媒体の相の範囲お よび光学異方性を調節するために使用される。oおよび pの両方が1を有する式IIIの化合物は特に媒体の透 明点を増加するのに適している。oおよびpの両方がO を有する式IIIの化合物はネマチック相の範囲の下限 を下げるのに特に適している。特にZ41が-C≡C-

る。本発明の液晶媒体に含まれる成分Dの濃度は好ましくは0%~50%であり、より好ましくは0%~30%であり、最も好ましくは0%~20%であり、特に4%~16%である。

【0028】さらに液晶媒体に含まれる随意の化合物は、式Vに表されるようなシアノ基に置換されたトランスースチルベン類である。

$$R^{5}$$
 $\left\{ A^{51} \right\}_{n^{5}} A^{52}$ — $CH=CH$ — A^{53} — CN

式中、 R^5 は上記の式 I の R^1 の定義と同じであり、好ましくは R^5 はn ーアルキルまたは1 - E ーアルケニルであり、

【化45】

はそれぞれ相互に独立して上記の式Iの

【化46】

と同じ定義である。

【0029】好ましくは

【化47】

*である。n⁵ は0または1、好ましくは0である。任意に、本発明の媒体は物理的特性を調節するためにさらに液晶成分を含有することができる。そのような化合物は当業者には知られている。本発明の媒体に含まれるそれらの濃度は、好ましくは0%~30%、より好ましくは0%~20%および最も好ましくは5%~15%である

22

【0030】好ましくは液晶媒体は50%~100%、より好ましくは70%~100%および最も好ましくは80%~100%およびこの場合90%~100%全部の成分AおよびBを含み、その成分AおよびBは、好ましくは主なおよび最も好ましくは全部の1個またはそれ以上の式 I および式 I I の化合物をそれぞれ含む。

【0031】好ましい態様として本出願の液晶媒体は、少なくとも5個のグループを含有する。グループ1は2個の6員環、好ましくは随意にフッ素化され、それぞれトランスーCH=CHーにより架橋されおよび末端にNCS基を有する1、4ーフェニレン環を有する化合物である。グループ2は3個の6員環、好ましくは随意にフッ素化され、それぞれおよび直接結合し、末端にNCS基を有する1、4ーフェニレン環を有する化合物である。グループ3はそれぞれ直接または随意にCH=CH 架橋を経由して結合し、末端にシアノ基を有する2個の6員環を有する化合物である。グループ4は3個の6員環、好ましくはそれぞれ直接結合しおよび末端にシアノ基を有する1、4ーフェニレン環を有する化合物である。グループ5は直接結合し、末端にNCS基を有する2個の6員環である。

【0032】これらグループの化合物が液晶媒体におい 30 て使用されるときの濃度の範囲は以下のようになる。 【表1】

クループ	好ましくは	この場合は
1	8 %~ 45 %	10 %~35 %
2	8 %~ 45 %	10 % ~ 35 %
3	3 %~30 %	8 %~ 27 %
4	3 %~30 %	8 % ~ 27 %
5	3 %~25 %	3 %~ 22 %

本発明による液晶媒体は80℃以上、好ましくは90℃またはそれ以上、特に好ましくは100℃またはそれ以上、最も好ましくは110℃またはそれ以上およびこの場合は120℃またはそれ以上の透明度を有することを特徴とする。

【0033】本発明の液晶媒体の∆nは0.25または それ以上、好ましくは0.30~0.60までの範囲、※50

※より好ましくは0.32~0.50までの範囲、最も好ましくは0.33~0.45までの範囲および特に、0.35~0.40までの範囲にある。1kHzおよび20℃において本発明の液晶媒体のΔεは6またはそれ以上、好ましくは10またはそれ以上、最も好ましくは15またはそれ以上および特に、19またはそれ以上である。

【0034】最新の液晶媒体は高い△n値において低い Δε値およびその逆により制限されてきた。反対に、本 発明媒体は、同じ媒体において Δ nの関数とする Δ ϵ の グラフにおいて(0.290,18.0)および(0.3 70, 6.0) の点を通る直線より上に位置する (△ n、 $\Delta \varepsilon$) の組合せを有する。好ましくはそれらの組は (0.290、20.0)および(0.370、6. 0) を通る線より上に、最も好ましくは(0.310、 20.0) および(0.370、8.0) を通る線より 上に、および特に(0.350、18.0)および (0.390、8.0)を通る線より上にある。好まし くは本発明媒体のネマチック相は少なくとも0℃~70 **℃まで、より好ましくは少なくとも-20℃~70℃お** よび最も好ましくは少なくとも-30℃~80℃まで伸 びて、少なくとも好ましくは下限値はさらに下がり、上 限値はさらに超える。

【0035】本明細書では誘電的に正の化合物という言 葉は $\Delta \epsilon > 1$, 5を有する化合物を表す。誘電的に中性 の化合物は-1, $5 \le \Delta \varepsilon \le 1$, 5を有する化合物およ び誘電的に負の化合物は $\Delta \epsilon < -1$, 5を有する化合物 20 である。成分に対しても同じようになる。 $\Delta \varepsilon$ は1 kHz および20℃において決められる。化合物の誘電的異方 性は、ネマチック主体混合物において個々の化合物の1 0%溶液の結果から決められる。それら試験混合物の容 量はホメオトロピックおよびホモジニアス配列の両方の セルにおいて決められる。両方の型のセルのセル間隔は およそ10μmである。印加電圧は、周波数1kllzで平 均2乗根が典型的にO.5V~1.0Vまでの矩形波であ るが、その値は常にそれぞれの試験混合物の容量しきい 値より下であるように選ばれる。

【0036】誘電的に正の混合物として混合物ZLI-4792および誘電的に中性および誘電的に負の化合物 として化合物ZLI-3086、両者はMerck KGaA, G ermanyの製品であり、それぞれホストとしての混合物と して使用した。化合物の誘電率許容値は対象化合物を加 えるときのホスト混合物のそれぞれの値の変化から決め られ、対象化合物の100%濃度に外挿される。20℃ の測定温度においてネマチック相を有する化合物は上記 のようにして測定され、その他全ても化合物のように扱 われる。

【0037】しきい電圧という言葉は、本明細書におい て、特記しない限り光学しきい値をさし、および10% |相対コントラスト(V1 o)を示し、飽和電圧という言 葉は光学飽和をさし、および90%相対コントラスト (Vo o)を示す。 容量しきい電圧 (Vo 、フレデリッ クしきい値VFrとも呼ばれる) は明確に述べられてい る場合のみ使用される。この応用に含まれる変数の範囲 はすべて、特記しない限り、限定した値を含んでいる。 【0038】本明細書を通して、特記しない限り、、全

合物について述べられ、すべての温度は摂氏(Celsius) の単位で示され、全ての温度差は摂氏の単位で示され る。全ての物理的性質は、 "Merck Liquid Crystals, P hysical Properties of Liquid Crystals", Status No. v. 1997, Merck KGaA, Germanyにより決められ、特記し ない限り、20℃の温度条件で示される。光学異方性 (Δn) は波長589. 3nmで決められる。誘電異方 性 ($\Delta \varepsilon$) は周波数1kHzで決められる。しきい電圧は他 の電気光学異方性と同様にMerck KGaA, Germanyにより 10 用意された試験セルを使用して決められた。Δεの決定 のための試験セルは22µmのセル間隔を有していた。 電極は1.13cm2の面積および保護環を有する円形 のITO電極であった。配向層はホメオトロピック配向 $(\varepsilon_{\parallel})$ はレシチンであり、ホモジニアス配向 (ε_{\perp}) はJapanSynthetic RubberのポリイミドAL-1054であっ た。容量は、電圧0.3Vェmsのサイン波を用いて周 波数レスポンス解析機Solatron 1260を使用して決めら れた。電気光学測定に用いられた光源は白色光であっ た。使われた実験装置はOtsuka, Japanの市販用の使用可 能な装備であった。特性電圧は垂直観測下で決められ た。しきい値(V_{10}) —階調(V_{50}) —および飽和 (V90) 電圧はそれぞれ10%、50%および90% 相対コンスタントに対して決められた。

【0039】本発明の液晶媒体はさらに添加剤およびキ ラル不純物を通常の濃度で含有することができる。これ らの追加組成の全濃度は、全混合物を基にして0%~1 0%までの範囲、好ましくは0.1%~6%までであ る。それぞれ使用された個々の成分の濃度は好ましくは 0.1~3%までの範囲である。これらおよび同様の添 加剤の濃度は、本応用の液晶媒体の液晶成分および化合 物の濃度の値および範囲には考慮されない。

【0040】本発明において発明の液晶媒体はいくつか の成分、好ましくは3~30個、より好ましくは5~2 0個、最も好ましくは6~14個の化合物からなる。こ れら化合物は在来型の方法で混合される。一般に少量使 用される化合物の必要量が、大量に使用される化合物に 溶解される。高い濃度で使用される化合物の透明点を超 える温度の場合には、溶解の過程の完了を観測すること は特に簡単である。しかし他の在来型の方法で、例えば 化合物の同族体または共融の混合物である、いわゆるプ レミックスを使用する、または、その組成が混合物自身 を使用することができる、いわゆるマルチボトルシステ ムを使用することにより媒体を準備することも可能であ

【0041】適した添加剤を加えることにより、本発明 の液晶媒体は改質され、TN-、TN-AMD、ECB -、VAN-AMDおよび、特にPDLC-、NCAP ーおよびPNーLCDおよび特別にHPDLCのような 複合システムの例のように液晶媒体を使用する液晶ディ ての濃度は重量パーセントで示され、それぞれ全部の混 50 スプレイのすべての既知の型において使用できるように

なる。融点T(C,N)、スメチック(S)相からネマチック(N)相への転移T(S,N)および液晶の透明点T(N,I)は摂氏の単位で示される。

【0042】本発明および特に次の例において液晶化合物の構造は頭字語とも呼ばれる省略型によって示される。対応する構造へ省略型を変換するには以下の整理された2つの表AおよびBを参照する。すべての基Cn H

*たはm個の直鎖アルキル基である。表Bの解釈は自明である。表Aは構造の核心部分の省略型のみを表にしてある。それぞれの化合物は核心部分の省型略により示され、続いてハイフンおよび置換基R¹、R²、L¹およびL²を明記する変数がある。

Н

Н

F

Н

Н

Н

F

F

Н

Н

Н

F

Н

H

Н

F

F

Н

Н

F

F

Н

Н

Н

F

F

Н

F

【0043】 【表2】

2 n + 1 および C m H 2 m + 1 はそれぞれ炭素原子 n ま * \mathbb{R}^2 L1 L2 R۱ R2, L1, L2 のコード C_nH_{2n+1} C_mH_{2m+1} Н Н nm C_nH_{2n+1} OC_mH_{2m+1} nQm Н Н OC_nH_{2n+1} nO.m C_mH_{2m+1} H Н n or nN C_nH_{2n+1} CN Н Н nN.F C_nH_{2n+1} CN F H C_nH_{2n+1} CN F F

nN.F.F C_nH_{2n+1} nF F nF.F C_nH_{2n+1} F nF.F.F C_nH_{2n+1} F nOF OC_nH_{2n+1} F C_nH_{2n+1} CI nCl nCl.F CI C_nH_{2n+1} nCl.F.F C_nH_{2n+1} CI nmF C_nH_{2n+1} C_mH_{2m+1}

nCF₃ C_nH_{2n+1} CF₃ nOCF₃ C_nH_{2n+1} OCF₃ nOCF₃.F $C_{n}H_{2n+1}$ OCF₃ nOCF₃.F.F C_nH_{2n+1} OCF₃ nOCF₂ $C_n H_{2n+1}$ OCHF₂ C_nH_{2n+1} nOCF₂.F OCHF₂ nOCF₂.F.F C_nH_{2n+1} OCHF₂ C_nH_{2n+1} nS

C_tH_{2r+1}-CH=CH-C_sH_{2s}-

CrH2r+1-O-CsH2s-

 C_nH_{2n+1}

C_nH_{2n+1}

 C_nH_{2n+1}

F F **NCS** Н Н F NCS Н NCS F F CN Н Н CN Н Н COOC_mH_{2m+1} Н Н

【0044】表A:

nS.F

nS.F.F

rVşN

rEsN

nAm

$$\begin{array}{c} 27 \\ R^1 - \bigcirc \\ O \\ L^2 \end{array}$$

L²

$$R^{1}$$
 $C_{2}H_{4}$ $C_{2}H_{4}$

EPCH

ВСН

$$R^{1^{n}}$$
 O L^{1} R^{2}

CCP

$$R^1$$
 \longrightarrow O C_2H_4 \longrightarrow O C_2

EBCH

$$R^1$$
 C_2H_4 C_2H_4 C_2

BECH

$$R^1 - \left\langle \begin{array}{c} N \\ O \\ N \end{array} \right\rangle - \left\langle \begin{array}{c} L^1 \\ O \\ L^2 \end{array} \right\rangle$$

PYP

$$R^1 - C \setminus C \setminus C \setminus C \setminus C^2$$

PYRP

$$R^1 - O - O N - O C R^2$$

PPYP

$$R^1 - O - O R^2$$

PPYRP

$$R^1 - C = C - C + C + C$$

PTP

CPTP

[0045]

* *【化49】

$$R^{1} - C_{2}H_{4} - C = C - C = C$$

CEPTP

ME

$$R^1$$
 — CH_2CH_2 — O — COO — O — R^2

EHP

$$R^{1} - COO - O - R^{2}$$

$$R^{1} - COO - O - R^{2}$$

$$R^{2} - COO - O - R^{2}$$

$$R^{2} - COO - O - R^{2}$$

$$R^{2} - COO - O - R^{2}$$

$$R^{3} - COO - O - R^{2}$$

ET

D

【0046】<u>表B:</u>

$$\begin{array}{c} * & * [1250] \\ F & F \\ \hline \\ C_nH_{2n+1} & \hline \\ O & \hline \\ O$$

【化51】

31
$$c_{n}H_{2n+1} \longrightarrow c = c \longrightarrow c \longrightarrow c_{m}H_{2m+1}$$
CPTP-n[O]mFF

$$c_n H_{2n+1} - c = c - c_m H_{2m+1}$$

PTP-n-Am

$$C_nH_{2n+1}$$
 O $C \equiv C$ O O CN

BCH-n.FX

 $(X = F, CF_3, OCF_2H \text{ or } OCF_3)$

CGU-n-X

 $(X = F, CF_3, OCF_2H \text{ or } OCF_3)$

$$C_pH_{2n+1}$$
 C_zH_4 O C_mH_{2m+1}

inm

[0047]

*【化52】

$$c_{n}H_{2n+1}$$
 $c_{n}H_{2n+1}$ $c_{n}H_{2n+1}$

CBC-nm(F)

$$C_{\alpha}H_{2m+1} - - - C_{\alpha}H_{4} - - - O - - O - - - - C_{\alpha}H_{2m+1}$$

ECBC-nm

$$C_2H_5$$
— COO — O — O — CN — $C_aH_{2n+1}O$ — O — O — CN

CHE

B-nO.FN

$$_{2}C = CH - O - CN$$
 $C_{n}H_{2n+1} - O - CN$

CP-V-N

CP-nV-N

$$H_2C = CH - O - C_mH_{2m+1}$$

CPP-V-m

CPP-nV-m

$$\mathsf{H}_{2}\mathsf{C}$$

CPP-V2-m

[0048]

* *【化53】

$$35$$
 C_nH_{2n+1}
—CH₂CH₂
— O
—CN

$$C_nH_{2n+1}$$
 O CN

G3⁻n

K3-n

$$C_nH_{\overline{2n+1}}O-O$$
 O CN

M3·n

$$C_nH_{2n+1}$$
 O O $C\equiv C-CN$

PG-n-AN

$$C_nH_{2n+1}$$
 O O $C \equiv C - CN$

PU-n-AN

$$C_nH_{\overline{2n+1}}$$
 O O CN

PGIP-n-N

$$C_nH_{2n+1}$$
 O $C = C$ $C = C$ O $C = C$

PVG-n-S

【0049】 【化54】

【0050】 【化55】 38

$$C_nH_{2n+1}-0$$
 C_0
 C_0

PVG-nO-S

PPVG-n-S

PPVU-n-S

CUVU-n-S

$$C_nH_{2n+1}$$
 H O $H=C$ H O CN

CPVP-n-N

$$C_nH_{2n+1}$$
 O O NCS 30

UPP-n-S

$$0$$
 O NCS

PPU-CL-S

BB3-n

PPTUI-n-m

CGP-n-S

$$C_nH_{2m+1}$$
 O O NCS

CPU-n-S

[0051]

* *【化56】

$$C_nH_{2n+1}$$
 O
 O
 NCS

CGU-n-S

$$C_nH_{2n+1}$$
 O $C \equiv C - O$ NCS

PTU-n-S

PTG-n-S

本発明の液晶媒体は、好ましくは表AおよびBの化合物のグループから選ばれた4個またはそれ以上の化合物、およびまたは表Bの化合物のグループから選ばれた5個またはそれ以上の化合物、およびまたは表Aの化合物のグループから選ばれた2個またはそれ以上の化合物を含有する。

【0052】例

以下の例はいかなる制限もなしに本発明を説明するものである。しかし特に化合物の物理的データは当業者にどの性質がどの範囲において得られるのかを示した。従って特に好ましく達成される様々な性質の組み合わせを明確にしている。

【0053】例1

2、6 - ジフルオロー1 - イソチオシアネートー (4 - n - ペンチルートランスーシクロヘキシレン) ビフェニルの調製

27. 4gの4-(n-ペンチルートランスーシクロへキシレン)-フェニルーホウ素酸を、20.8gの4-臭素-2、6-ジフルオロアミンと一緒にし、21.2gの炭酸ナトリウム、2.3gのテトラキス(トリフェ 40ニルホスフィン)パラジウム(o)、100mlトルエン、50ml蒸留水を反応容器で一緒にした。その材料を3.5時間、還流下加熱した。反応の完了は薄層クロマトグラフィーを使用して確かめられた。反応生成物は二層で、透明な水層および少し黄色い有機層であった。水層は分離され2回に分けて40mlのトルエンをそれぞれ使用して抽出した。有機相を一緒にして溶媒を留去した。黄色の生成物はトルエンに浸したシリカゲルで精製された。最後にその生成物はエタノールにより再結晶化された。

*【0054】収量25.3gの目的のアミン化合物の調 製

得られた25.3gのアミンは化合物300m1の塩化 メチレンに溶解し、反応容器中で不活性ガス下○℃に冷 却した。それから200m1の塩化メチレンに溶解し た、22.1gのチオカルボニルジイミダゾールを、反 応溶液に加えた。温度は反応中0および2℃に保たれ た。チオカルボニルイミダゾールの溶液を加え終えた後 に、反応混合物を、冷水浴を取り除いて、周辺を約22 ℃の温度まで温めた。混合物を周辺温度で48時間撹拌 した。それから再び0℃に冷却し、0℃で5回、それぞ れ100mlの蒸留水を使用して洗浄した。塩化メチレ ンに残った溶液をNa2 SO4 により乾燥し、ろ過し て、溶媒を留去した。 残留物を n -ヘキサンに溶解し、 シリカゲル(Merck KGaA, Art. No. 7734)および1gの 木炭(Merck KGaA)を使用して30分間撹拌した。それかっ らろ過し、洗浄した。それから再び溶媒を留去した。残 留物をエタノールおよびアセトンの混合物により再結晶 化した。結晶化のために溶液を-20℃に冷却した。結 晶をろ過し、20℃の真空下 (1mbar) において乾 燥させた。

【0055】収量は14.3gの2、6-ジフルオロー 1-イソチオシアネートー (4-n-ペンチルートラン スーシクロヘキシレン) ピフェニルであった: 【化57】

$$n-C_5H_{11}$$
 O O NCS

*50 これは融点 (T(C、N))53℃および透明点 (T

(N、I)) 194. 7℃であった。

【0056】例2

2-フルオロー1-イソチオシアネートー (4-n-ペ ンチルートランスーシクロヘキシレン) ビフェニルはト 記の例1に述べられている方法を使用して調製された。 100gの塩化メチレンに溶解した14.7gのイミダ ゾールを反応溶液において不活性ガス下15℃に冷却し た。39gのチオフォスゲンを約1時間以内で反応溶液 に滴下した。試薬を加えている間、温度は15~25℃ の範囲に保たれた。それから混合物を2時間、約22℃ 10 の周辺温度において保存した。続いて14gの4-アミ ノー3ーフルオロー4ーnーペンチルートランスーシク ロヘキシレン) ービフェニルを加えて、反応混合物を周 辺温度(22℃)で24時間保存した。 反応後の混合物 の溶媒を留去した。残留物を n-ヘキサンに溶解し、シ*

*リカケル(Merck KGaA, Art. No. 7 729)により精製し た。生成物を含む画分の溶媒を留去した。残留物をn-ヘキサンにより再結晶化した。

44

【0057】収量は10.9gの2-フルオロ-1-イ ソチオシアネートー (4-n-ペンチルートランスーシ クロヘキシレン) ビフェニルであった:

【化58】

$$n-C_5H_{\overline{11}}$$
 O O NCS

これは融点 (T (C、N)) 90℃および透明点 (T (N、I)) 215.5℃であった。

【0058】例3~23

例1のようにして以下の化合物が調製された。 【表3】

No.	R ¹	Y ¹¹	Y ¹²	相
3	CH ₃	F	H	
4	C ₂ H ₅	F	Н	
5	n-C ₃ H ₇	F	Н	
6	n-C₄H ₉	F	Н	
7	CH₃O	F	Н	
8	n-C ₃ H ₇ O	F	Н	
9	n-C₄H ₉ O	F	Н	
10	CH₂=CH	F	Н	
11	E-CH₃-CH₂=CH	F	Н	
12	CH₂=CH-O	F	H	
13	CH ₂ =CH-CH ₂ O	F	Н	
14	СН₃	F	F	C 86 °C N 141.6 °C I
15	C₂H₅	·F	F	C 50 °C N 166.4 °C I
16	n-C₃H ₇	F	F	C 52 °C N 198.8 °C I
17	<i>n</i> -C₄H ₉	F	F	C 48 °C N 186.0 °C I
18	СН₃О	F	F	
19	n-C ₃ H ₇ O	F	F	
20	CH₂=CH	F	F	
21	E-CH ₃ -CH=CH	F	F	
22	CH₂=CH-O	F	F	
23	CH ₂ =CH-CH ₂ O	F	F	

【0059】例24~57

※【表4】

例1のようにして以下の化合物が調製された。

Ж

45

26

27

28

29

30

31

32

33

34

35

36

37

38

39

40

41

42

n-C₃H₇

n-C₄H₉

n-C₅H₁₁

n-C₃H₁O

n-C₄H₉O

CH₂=CH

CH₃

C₂H₅

n-C₃H₇

n-C₄H₉

n-C₅H₁₁

n-C₃H₇O

CH₃O

E-CH3-CH2=CH

CH₂=CH-CH₂O

CH₂≈CH-O

CH₃O

$$R^1 - O - O - NCS$$

R¹-	\bigcirc	O-NCS			
No.	R ¹	Y ¹³	Y ¹⁴	相	
24	CH ₃	Н	Н		
25	C₂H₅	Н	Н		

Н

н

н

н

Н

Н

Н

Н

Н

Н

н

Н

Н

Н

Н

Н

H

Н

Н

Н

Н

Н

H

н

F

F

F

F

F

F

【表5】

No.	R ¹	Y ¹³	Y ¹⁴	相
43	CH₂=CH	F	Н	
44	E-CH₃-CH=CH	F	Н	
45	CH₂=CH-O	F	Н	
46	CH ₂ =CH-CH ₂ O	F	Н	
47	CH₃	F	F	
48	C₂H₅	F	F	
49	n-C ₃ H ₇ .	F	F	C 131 °C N 102.7 °C I
				(モノトロピック)
50	n-C₄H ₉	F	F	
51	n-C ₅ H ₁₁	F	F	
52	CH₃O	F	F	
53	n-C₃H ₇ O	F	F	
54	CH₂≈CH	F	F	
55	E-CH₃-CH=CH	F	F	
56	CH₂=CH-O	F	F	
57	CH ₂ =CH-CH ₂ O	F	F	

【0060】例58~91 例1のようにして以下の化合物が調製された。

*【表6】

47

58 CH ₃ H H
58 CH₃ H H
59 C ₂ H ₅ H H
60 <i>n</i> -C ₃ H ₇ H H
61 n-C ₄ H ₉ H H
62 n-C ₅ H ₁₁ H H
63 CH₃O H H

【表7】

No.	R ¹	Y ¹³	Y ¹⁴	相
64	n-C ₃ H ₇ O	Н	Н	
65	n-C₄H ₉ O	н	H	
66	CH₂=CH	Н	Н	
67	E-CH ₃ -CH ₂ =CH	Н	Н	
68	CH₂=CH-O	Н	Н	
69	CH₂≃CH-CH₂O	Н	Н	
70	CH₃	F	Н	
71	C ₂ H ₅	F	Н	
72	n-C ₃ H ₇	F	Н	C 48 °C N 172.9 °C I
73	n-C ₄ H ₉	F	Н	
74	n-C₅H ₁₁	F	Н	
75	CH₃O	F	Н	
76	n-C₃H₁O	F	Н	
77	СН₂≃СН	F	Н	
78	E-CH₃-CH≃CH	F	Н	
79	CH₂=CH-O	F	Н	
80	CH ₂ =CH-CH ₂ O	F	H	
81	CH ₃	F	F	C 108 ℃ N 81.0 ℃ I (モノトロピック)
82	C₂H₅	F	F	
83	n-C ₃ H ₇	F	F	C 102 °C N 150.1 °C I
84	n-C₄H ₉	F	F	
85	<i>n</i> -C₅H ₁₁	F	Н	C 90 °C N 152.1 °C I
86	CH3O	F	F	
87	n-C₃H ₇ O	F	F	
88	CH₂≃CH	F	F	
89	E-CH₃-CH=CH	F	F	
90	CH₂=CH-O	F	F	
91	CH ₂ =CH-CH ₂ O	F	F	

【0061】例92

E-1-(2、6-ジフルオロー(トランス-4-n-ペンチルーシクロヘキシレン-フェニル)-2-(3、5-ジフルオロ-4-イソチオシアネート-フェニル)-エテンの調製

E-1-(2、6-ジフルオロー(トランス-4-n-ペンチルーシクロヘキシレンーフェニル)-2-(3、5-ジフルオロー4-イソチオシアネートーフェニル)-エテンを以下の反応経路図Iにより調製した。

【0062】50mlの塩化メチレンに溶解した4.5*50 精製した。溶離剤はnーヘキサンであった。適切な画分

* gの1、1ーチオカルボニルジイミダゾールを反応容器の中で不活性ガス下0℃に冷却する。5.3 gのE-1ー(2、6ージフルオロー4ーnーペンチルートランスーシクロヘキシレンーフェニル)ー2ー(4ーアミノー3、5ージフルオローフェニル)エテンを自前で調製し、小さく分けてゆっくりと加えた。それから反応混合物を周辺温度(~22℃)に温め、72時間保存した。続いて溶媒を留去して、残留物を熱いnーヘキサンに溶解し、シリカゲル(Merck KGaA, Art. No. 7 729)により精製した。溶離剤はnーヘキサンであった。適切を両分

の溶媒を留去した。残留物をアセトンにより再結晶化 し、真空中で乾燥した。

【0063】収量は4.3gのE-1-(2、6-ジフルオロー(トランス-4-n-ペンチルーシクロヘキシレンーフェニル)-2-(3、5-ジフルオロー4-イソチオシアネートーフェニル)-エテンであった。【<math>化59】 * これは、結晶、123.0℃SA(118.0℃、モノトロピック)N252.6℃の一連の相を有した。 【0064】例93~132 例92のようにして以下の化合物が調製された。 【表8】

50

$$C_5H_{11}$$
 CH=CH- O NCS

No.	R ¹	Y ¹¹	Y ¹²	相
94	CH ₃	н	Н	
95	C ₂ H ₅	Н	Н	
96	n-C ₃ H ₇	Н	н	
97	n-C₄H ₉	Н	Н	
98	n-C ₅ H ₁₁	Н	н	
99	СН₃О	н	н	
100	C₂H₅O	Н	н	
101	n-C₃H₁O	Н	Н	
102	n-C₄H ₉ O	Н	Н	
103	CH₂=CH	Н	н	
104	E-CH₃-CH=CH	Н	Н	
105	CH₂=CH-O	Н	н	
106	CH₂=CH-CH₂O	Н	Н	
107	CH ₃	F	Н	
108	C₂H₅	F	H	
109	n-C ₃ H ₇	F	н	
110	n-C₄H ₉	F	н	
111	n-C ₅ H ₁₁	F	Н	
112	CH ₃ O	F	Н	
113	C ₂ H ₅ O	F	Н	
114	n-C₃H₂O	F	н	
115	n-C₄H₃O	F	н	

【表9】

			` /		191
5	1				52
No.	R ¹	Y ¹¹	Y ¹²	相	
116	CH₂=CH	F	Н		
117	E-CH ₃ -CH=CH	F	Н		
118	CH₂=CH-O	F	Н		
119	CH ₂ =CH-CH ₂ O	F	Н		
120	CH ₃	F	F		
121	C₂H₅	F	F		
122	n-C₃H ₇	F	F		
123	n-C₄H ₉	F	F		
124	n-C ₅ H ₁₁	F	F		
125	CH₃O	F	F		
126	C ₂ H ₅ O	F	F		
127	n-C ₃ H ₇ O	F	F		
128	<i>n</i> -C₄H ₉ O	F	F		
129	CH₂=CH	F	F		
130	E-CH₃-CH=CH	F	F		
131	CH₂=CH-O	F	F		
132	CH₂≂CH-CH₂O	F	F		
.17	1			ľ#101	

【0065】例133~171

:【表10】

例92のようにして以下の化合物が調製された。

No.	R ¹	Y ¹¹	Y ¹²	相	
133	CH ₃	н	Н		
134	C₂H₅	н	Н		
135	n-C ₃ H ₇	н	Н		

【表11】

5					54
No.	R ¹	Y ¹¹	Y ¹²	相	
136	n-C₄H ₉	Н	Н		
137	<i>n</i> -C₅H ₁₁	Н	Н		
138	CH3O	н	Н		
139	C₂H₅O	н	Н		
140	n-C₃H ₇ O	Н	Н		
141	<i>n</i> -C₄H ₉ O	Н	Н		
142	CH₂=CH	н	н		
143	E-CH₃-CH=CH	н	Н		
144	CH₂=CH-O	Н	Н		
145	CH₂≃CH-CH₂O	Н	н		
146	CH₃	F	н		
147	C₂H₅	F	Н		
148	n-C ₃ H ₇	F	Н		
149	n-C4H9	F	Н		
150	n-C ₅ H ₁₁	F	н		
151	CH ₃ O	F	Н		
152	n-C ₂ H ₅ O	F	Н		
153	n-C ₃ H ₇ O	F	Н		
154	n-C ₄ H ₉ O	F	Н		
155	CH₂=CH	F	Н		
156	E-CH ₃ -CH=CH	F	Н		
157	CH₂=CH-O	F	Н		
158	CH2=CH-CH2O	F	Н		
159	CH ₃	F	F		
160	C ₂ H ₅	F	F		
161	n-C₃H ₇	F	F	C 48 °C N 172.9 °C I	
162	n-C₄H ₉	F	F		
150	n-C ₅ H ₁₁	F	F		
164	CH₃O	F	F		
165	C₂H₅O	F	F		
166	n-C₃H₁O	F	F		
167	n-C₄H ₉ O	F	F		
168	CH ₂ =CH	F	F		
No.	R¹	Y ¹¹	Y ¹²	相	
169	E-CH ₃ -CH=CH	F	F	<u>, , , , , , , , , , , , , , , , , , , </u>	
170	CH₂≃CH-O	F	F		
171	CH ₂ =CH-CH ₂ O	F	F		

【0066】例172~209

【表12】

*【表13】

例92のようにして以下の化合物が調製された。 *

55	_		
R ¹ -C	_{0}F	C H	Y ¹¹
	F	,c-	$-\langle 0 \rangle$ -NCS
		Н	Y ¹²

No.	R ¹	Y ¹¹	Y ¹²	相
172	CH ₃	H	Н	
173	C ₂ H ₅	н	Н	
174	n-C₃H ₇	Н	H	
175	n-C ₄ H ₉	H (Н	
176	n-C ₅ H ₁₁	Н	н	
177	CH ₃ O	H	Н	
178	C₂H₅O	Н	Н	
179	n-C ₃ H ₇ O	Н	Н	
180	n-C ₄ H ₉ O	H	H	
181	CH₂=CH	Н	Н	
182	E-CH₃-CH=CH	н	н	
183	CH₂=CH-O	Н	Н	
184	CH ₂ =CH-CH ₂ O	Н	Н	
185	CH ₃	F	н	
186	C₂H₅	F	Н	
187	n-C₃H₁	F	н	
188	n-C ₄ H ₉	F	Н	

【表14】

No.	R¹	Y ¹¹	Y ¹² 相	_
189	n-C₅H ₁₁	F	Н	
190	CH₃O	F	Н	
191	C₂H₅O	F	Н	
192	n-C₃H ₇ O	F	Н	
193	n-C₄H ₉ O	F	Н	
194	СН₂=СН	F	Н	
195	E-CH ₃ -CH=CH	F	Н	
196	CH₂=CH-O	F	Н	
197	CH₂=CH-CH₂O	F	Н	
198	CH₃	F	F	
199	C ₂ H ₅	F	F	
200	n-C₃H₁	F	F	
201	n-C ₄ H ₉	F	F	
202	CH₃O	F	F	
203	C ₂ H ₅ O	F	F	
204	n-C₃H ₇ O	F	F	
205	n-C₄H ₉ O	F	F	
206	CH₂=CH	F	F	
207	E-CH₃-CH=CH	F	F	
208	CH₂=CH-O	F	F	
209	CH2=CH-CH2O	F	F	

【0067】<u>使用例1</u>

実用化した液晶媒体は以下のような組成になる:

【表15】

		(30)			2002-128
5°				58	
化合物/略 号 K15	濃度/質量% 27.0	[()070】 <u>使用的</u>	列4	
M9	8.0	実現	見した液晶媒体は	は以下のようなネ	且成になる:
PGIP-3-N	20.0	【录	₹21 】		
PVG-20-\$	11.0		化合物/略号	-	濃度/質量%
PVG-40-S	11.0		PPYPR-5N		10.0
PVG-5-S	14.0		PVG-20-S		8.0
PPVU-3-S			PVG-40-S	i	12.0
計	<u>9.0</u> 100.0		PVG-5-S		14.0
この化合物は以下のような特			PPVU-3-S		10.0
【表16】	Д (а)∙о .	10	CPU-1-S		9.0
	I))/°C: 110.0	10	CPU-2-S		9.0
n _a (20 °C, 589.3 nm			CPU-3-S		9.0
Δn (20 °C, 589.3 nm	•		CPU-5-S		9.0
	•		PTU-5-S		<u>10.0</u>
【0068】 <u>使用例2</u>			計		100.0
実現した液晶媒体は以下のよ	うな組成になる:			りような特性であ	5る:
【表17】		【孝	[22]		
化合物/略号 K6	浪度/質量% 4.0		透明点	(T(N,I))/°C	: 151.0
K9	4.0 4.0		n _e (20 °C, 58	89.3 nm):	1.9520
K15	20.0		Δn (20 °C, 5	89 3 nm)·	0.4115
M9	4.0	20	ε (20 °C, 1	•	24.8
PGIP-3-N	12.0			• ,	
PVG-20-S	8.0		Δε (20 °C, 1	•	20.1
PVG-40-S	10.0		k ₁ (20 °C)/pl	N:	18. 4
PVG-5-S	20.0		k ₃ /k ₁ :		1.40
PPVG-3-S	5.0		VErandariskaz =	V₀ (20 °C)/V	: 1.01
PPVU-3-S	<u>13.0</u>		- FleebelicksZ	. 6 (20 0), 1	. 1.01
計	100.0	[0	071】使用例	1 15	
この化合物は以下のような特	性である:		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	 t以下のような#	成になる:
【表18】			23]		
n _e (20 °C, 589.3 nm): 1.9365	30	化合物/略	身	濃度/質量%
Δn (20 °C, 589.3 nm): 0.3929		PGIP-3-N		12.0
【0069】使用例3			PPYRP-5!		10.0
実現した液晶媒体は以下のよ	うか組成にかる・		PVG-20-9		6.0
【表19】) a mixic a v .		PVG-40-9	5	10.0
化合物/略号	濃度/質量%		PVG-5-S		12.0
K15	25.0		PPVU-3-S	•	10.0
PGIP-3-N	16.0		CPU-1-S		6.0
PPYRP-5N	8.0		CPU-2-S		7.0
PVG-20-S	8.0		CPU-3-S		7.0
PVG-40-S	10.0		PTG-3-S		5.0
PVP-5-\$	12.0	40	PTG-5-S		5.0
PPVG-3-S	5.0		PTU-3-S		5.0
CPU-1-S	4.0		PTU-5-S ≅⊾		<u>5.0</u>
CPU-2-S	8.0		計		100.0
CPU-3-S	4.0	この	化合物は以下の	ような特性であ	る:
}	100.0	【表	24]		
この化合物は以下のような特	性である:				
【表20】					
透明点 (T(N,I					
n _e (20 °C, 589.3 nm)					
An 1710 °C 600 9 ***	1. D 3000				

0.3686

Δn (20 °C, 589.3 nm):

		(31)		特開 乙	002-128
59				60	
透明点 (T(N,I))/°C			化合物/略号 PGIP-3-N	ž	農度/質量% 10.0
n _e (20 °C, 589.3 nm):	1.9675		PPYRP-5N		10.0
Δn (20 °C, 589.3 nm);	0.4246		PVG-2Q-S		6.0
ε (20 °C, 1 kHz):	25.0		PVG-40-S		10.0
Δε (20 °C, 1 kHz):	20.2		PVG-5-S		12.0
•			PPVU-3-S		14.0
k ₁ (20 °C)/pN:	18.1		CPU-1-S		6.0
k ₃ /k ₁ :	1.41		CPU-2-S		7.0
$V_{Freedericksz} = V_o (20 °C)/V$	1.00	10	CPU-3-S P TG-3- S		7.0 8.0
[0070] 株田側(10	PTU-3-S		6.0
【0072】 <u>使用例6</u>	Inflant. 7		PTU-5-S		6.0
実現した液晶媒体は以下のような組	以になる:		카		100.0
【表25】 化合物/略号	濃度/質量%				
PGIP-3-N	保及/ 貝 基 ル 12.0		この化合物は以下のよう	うな特性である	る:
PPYRP-5N	10.0		【表28】	T/N I\\/000.	447.5
PVG-20-S	6.0		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	T(N,I))/°C:	147.5
PVG-40-S	10.0		n _e (20 °C, 589.3	3 nm):	1.9785
PVG-5-S	12.0		∆n (20 °C, 589.	3 nm):	0.4346
PPVU-3-S	12.0	20	ε (20 °C, 1 kH	lz):	25.5
CPU-1-S	6.0	20	Δε (20 °C, 1 kH	z) :	20.7
CPU-2-S	7.0		k ₁ (20 °C)/pN:	•	18.5
CPU-3-S PTG-3-S	7.0 6.0				1.41
PTG-5-S	6.0		k ₃ /k ₁ :		
PTU-3-S	6.0		$V_{\text{Freedericksz}} = V_{\text{o}}$	(20 °C)/V:	1.00
PTU-5-S	6.0				
計	100.0		【0074】使用例8	1	-B1A -9
			実現した液晶媒体は以「	トのよっな組む	成になる:
この化合物は以下のような特性であ)る:		【表29】 化合物/略号	;	濃度/質量%
【表26】	. 446.0		CPU-1-S	(展现/真血为 10.0
透明点 (T(N,I))/°C		30	CPU-2-S		12.0
n _e (20 °C, 589.3 nm):	1.9730		CPU-3-S		11.0
∆n (20 °C, 589.3 nm):	0.4296		CPU-5-S		11.0
ε (20 °C, 1 kHz):	25.1		UPP-4-S		10.0
Δε (20 °C, 1 kHz):	20.3		PPYRP-5N		10.0
•			PGIP-3-N		20.0
k₁ (20 °C)/pN:	18.1		M 9		8.0
k ₃ /k ₁ :	1.46		T15		0.8
V _{Freedericksz} = V _o (20 °C)/V	: 1.00		計		100.0
			この化合物は以下のよう	うな特性である	る:
【0073】 <u>使用例7</u>		40	【表30】	CTAL IN MO.	474.0
実現した液晶媒体は以下のような組	成になる:		透明点	(T(N,I))/°C:	171.0
【表27】			相転移点	クからネマチッ (T(S,N))/°C:	
			n _e (20 °C, 589	•	1.873 1
			Δn (20 °C, 58	3.3 nm):	0.3385
			【0075】使用例9		
			実現した液晶媒体は以	Fのような組	成になる:
			【表31】		

6 1		6 2			
化合物/略号	濃度/質量%		化合物/略号		濃度/質量%
PGIP-3-N	20.0		PGIP-3-N		10.0
PPYRP-5N	10.0		PPYRP-5N		20.0
PVG-20-S	6.0		PVG-20-S		5.0
PVG-40-S	7.0		PVG-40-S		9.0
PVG-5-S	0.8		PPVU-3-S		8.0
PPVU-3-S	7.0		CPU-1-S		7.0
CPU-1-S	6.0		CPU-2-S		9.0
CPU-2-S	6.0		CPU-3-S		5.0
CPU-3-S	6.0		CGU-3-S		5.0
CPU-5-S	6.0	10	PTG-3-S		6.0
PTG-3-S	6.0		PTU-3-S		8.0
PTU-3-S	6.0		PTU-5-S		8.0
PTU-5-S	6.0		計		100.0
計	100.0		この化合物は以下のよ	うか特性であ	2.
この化合物は以下のような特性で	なる・		【表36】	フまればくめ	
【表32】	. и)-ы .			(T(N,I))/°C:	149.0
。 透明点 (T(N,I))/*C	: 149.0		n _e (20 °C, 58		1.9455
233			Δn (20 °C, 58	·-	0.4045
スメクチックからネマ 相転移点 (T(S,N))/	テックへの ℃: <-10		•	•	
n _e (20 °C, 589.3 nm):	1.9494		【0078】 <u>使用例1</u>	2	
Δn (20 °C, 589.3 nm): 0.4082		20	2000 CHARDONITION 1 - 200 2 CAMPAIC & S.		
Di. (20 0, 200.0 iii.).	J. 7002		【表37】		
【0076】 <u>使用例10</u>			化合物/略号	à	農度/質感%
実現した液晶媒体は以下のような	組成になる:		PGIP-3-N		10.0
【表33】			PPYRP-5N		18.0
化合物/略号	濃度/質量%		PVG-20-S		5.0
CPU-1-S	10.0		PVG-40-S		9.0
CPU-2-S	11.0		PVG-5-\$		7.0
CPU-3-S	11.0		PPVU-3-S		7.0
CPU-5-S	10.0		CPU-1-S		6.0
PPYRP-5N	15.0		CPU-2-S		8.0
PGIP-3-N	20.0	30	CPU-3-S		4.0
M9	5.0		CPU-5-S		5.0
PGIP-4-S	10.0		PTG-3-S		5.0
UPP-4-S	<u>8.0</u>		PTU-3-S		8.0
計	100.0		PTU-5-S		<u>8.0</u>
この化合物は以下のような特性で	'ある :		計		100.0
【表34】			この化合物は以下のよ	うな特性であ	る:
透明点 (T(N,I))/°C	: 175.5		【表38】	3 00 17 12 1 2 2 2	
スメクチックからネ	マチックへの		透明点	(T(N,I))/°C:	145.0
相転移点 (T(S,N))/	°C: <-30		er J hat		L
n _e (20 °C, 589.3 nm):	1.8849	40		ックからネマ ヲ (T(S,N))/℃:	
Δn (20 °C, 589.3 nm):	0.3485	40	n _e (20 °C, 58	9.3 nm):	1.9494
TOODD I Hellow			Δn (20 °C, 58	•	0.4080
【0077】使用例11				•	
実現した液晶媒体は以下のような	組成になる:		【0079】 <u>使用例1</u>	<u>3</u>	
【表35】			実現した液晶媒体は以	下のような組	成になる:
			[#20]		

【表39】

	63		6	4
化合物/略号	濃度/質量%		化合物/略号	濃度/質量%
PGIP-3-N	10.0		PGIP-3-N	12.0
PPYRP-5N	20.0		PPYRP-5N	22.0
PVG-2O-S	5.0		PVG-20-S	5.0
PVG-40-S	9.0		PVG-40-S	10.0
PPVU-3-S	8.0		PPVU-3-S	9.0
CPU-1-S	7.0		CPU-2-F	7.0
CPU-2-S	9.0		CPU-3-F	6.0
CPU-3-S	5.0		CPU-5-F	6.0
CPU-5-S	5.0		PTG-3-S	7.0
PTG-3-S	6.0	10	PTU-3-S	8.0
PTU-3-S	8.0		PTU-5-S	8.0
PTU-5-S	8.0		計	100.0
計	100.0		この化合物は以下のようかは	5性である・

この化合物は以下のような特性である:

【表40】

透明点 (T(N,I))/°C: 151.0 n_e (20 °C, 589.3 nm): 1.9459 Δn (20 °C, 589.3 nm): 0.4050

【0080】使用例14

実現した液晶媒体は以下のような組成になる:

【表41】

1 1	
化合物/略号	濃度/質量%
PGIP-3-N	12.0
PPYRP-5N	22.0
PVG-20-S	5.0
PVG-40-S	10.0
PPVU-3-S	9.0
CPU-2-S	7.0
CPU-3-S	6.0
CPU-5-S	6.0
PTG-3-S	7.0
PTU-3-S	8.0
PTU-5-S	<u>8.0</u>
計	100.0

この化合物は以下のような特性である:

【表42】

透明点 (T(N,I))/°C: 155.0 n_e (20 °C, 589.3 nm): 1.9550 Δn (20 °C, 589.3 nm): 0.4150

【0081】使用例15

実現した液晶媒体は以下のような組成になる: 【表43】

この化合物は以下のような特性である:

【表44】

透明点 (T(N,I))/°C: 155.0 スメクチックからネマチックへの 相転移点 (T(S,N))/°C: <0 n_e (20 °C, 589.3 nm): 1.9550 Δn (20 °C, 589.3 nm): 0.4156

20 【0082】使用例16

実現した液晶媒体は以下のような組成になる:

【表45】

	しかしせ フォ	
	化合物/略号	濃度/質量%
	PGIP-3-N	13.0
	PPYRP-5N	20.0
	PVG-20-S	7.0
	PVG-40-S	10.0
	PPVU-2-S	10.0
	PPVU-3-S	10.0
	CPU-2-F	6.0
30	CPU-3-F	6.0
	PTG-3-S	6.0
	PTU-3-S	6.0
	PTU-5-S	<u>6.0</u>
	計	100.0

この化合物は以下のような特性である:

【表46】

透明点 (T(N,I))/°C: 170.0 n_e (20 °C, 589.3 nm): 1.9929 Δn (20°C, 589.3 nm): 0.4491

40 【0083】使用例17

実現した液晶媒体は以下のような組成になる: 【表47】

65		•	66		
化合物/路号	濃度/質量%		【表51】		
PVG-20-S	6.0		化合物/略号		濃度/質量%
PVG-40-S	8.0		K15		21.0
PVG-4-S	8.0		PGIP-3-N		15.0
PTG-20-S	8.0		PVG-20-S		8.0
PTG-40-S	8.0		PVG-40-S		12.0
PTG-5-S	8.0		PVG-5-S		14.0
PTU-3-S	6.0		BCH-1S.F.F		8.0
PGIP-3-N	12.0		BCH-2S.F.F		12.0
PPVU-2-S	4.0		BCH-3S.F.F		10.0
PPVU-3-S	4.0	10	카		100.0
CPU-1-F	8.0		この化合物は以下のよ	うな特性では	5る:
CPU-2-F	10.0		【表52】		
CPU-3-F	<u>10.0</u>		透明点	(T(N,I))/°C:	115.5
計	100.0				
この化合物は以下のような特性であ	5る:		n _e (20 °C, 58	19.3 nm):	1.8960
【表48】	, ,		Δn (20 °C, 5	89.3 nm):	0.3568
透明点 (T(N,I))/°C:	134.0		【0086】使用例2	0	
n _e (20 °C, 589.3 nm):	1.9710		実現した液晶媒体は以		Octoba
Δn (20 °C, 589.3 nm):	0.4274			いいひょうな#	田双になる:
[0004] H:IIIM10			【表53】 化合物/略号		濃度/質量%
【0084】使用例18	Table 4	20	BCH-1S.F.F		8.0
実現した液晶媒体は以下のような組織	国成になる:		BCH-2S.F.F		10.0
【表49】	345 phr /199-14Lp/		BCH-3S.F.F		10.0
化合物/嗒号 PVG-20-S	濃度/質量% 7.0		PPYRP-n		25.0
PVG-40-S	11.0		PGIP-3-N		20.0
PPVU-2-S	9.0		PGIP-4-S		10.0
PPVU-3-S	9.0		UPP-4-S		8.0
CPU-1-F	8.0		CGU-3-S		9.0
CPU-2-F	8.0		計		100.0
CPU-3-F	7.0		この化合物は以下のよ	うな特性であ	5る:
CPU-5-F	7.0	30	【表54】	> 0.13 E. C.	, ,
PTU-3-S	9.0	J 0	透明点	(T(N,I))/°C:	186.5
PTU-5-S	9.0				
PGIP-4-S	2.0		n _e (20 °C, 58	9.3 nm):	1.8948
PTG-20-S	7.0		∆n (20 °C, 58	39.3 nm):	0.3583
PTG-40-S	7.0		IOOOFI HIIMO		
計	100.0		【0087】使用例2		1. D
とかか 人味いいにてか とうみ 味 はいかい	. 7		実現した液晶媒体は以	トのよっな組	1成になる:
この化合物は以下のような特性であ)る:		【表55】 化合物/略号		濃度/質量%
【表50】	: 142.0		BCH-1S.F.F		缺及/ 真里70 10.0
透明点 (T(N,I))/°C			BCH-2S.F.F		12.0
n _e (20 °C, 589.3 nm):	1.9935	40	BCH-3S.F.F		10.0
Δn (20 °C, 589.3 nm):	0.4500		BCH-5S.F.F		10.0
ε[] (20 °C, 1 kHz):	26.2		PGIP-3-N		20.0
,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,			PG-3-AN		10.0
Δε (20 °C, 1 kHz):	21.6		PU-3-AN		10.0
k ₁ (20 °C)/pN:	19.1		PU-5-AN		10.0
k ₃ /k ₁ :	1.36		PPVU-2-S		4.0
V _{Freedericksz} = V _o (20 °C)/V			PPVU-3-S		4.0
V Freedericksz - V ₀ (∠U U)/V	. 0.33		計		100.0
【0085】 <u>使用</u> 例19			この化合物は以下のよ	うか性継がも	
実現した液晶媒体は以下のような組	成にかる・	50	【表56】	ノる村庄(の	<i>,</i> ∞.
ラマルしては10世末性など「Vノよ ノな社	かんてみる・	90	「致うり】		

		(35)		特開 :	2002-128
67				68	
透明点 (T(N,I))/°C	: 147.0		化合物/略号 K15	•	濃度/質量% 25.0
n _e (20 °C, 589.3 nm):	1.8920		PGIP-3-N		15.0
Δn (20 °C, 589.3 nm):	0.3594		PPYRP-n		7.5
ε (20 °C, 1 kHz):	33.9		PVG-20-S		8.0
δ _[(20 °C, 1 kHz):	28.3		PVG-40-S		10.0
•	12.6		PVG-5-S		12.0
k ₁ (20 °C)/pN:			PPVG-3-S		5.0
k ₃ /k ₁ (20 °C):	2.49		BCH-1S.F.I	_	
【0088】使用例22					4.0
実現した液晶媒体は以下のような	知己なナック・	10	BCH-2S.F.I		8.0
	##がたなる:	10	BCH-3S.F.I	F	4.0
【表57】 化合物/路号	濃度/質量%		PTIP-23 計		<u>1.5</u> 100.0
PVG-5-S	22.72	> 0.1V	今畑はいての	トンケルヒル・プリ	. 7 .
PGIP-3-N	18.40			ような特性では) ခ :
BCH-3S.F.F	41.45	【表6		(T(N,I))/°C:	122.5
PPYP-4N	17.43		透明点		
計	100.0		n _e (20 °C, 5	•	1.9070
F I			Δn (20 °C,	589.3 nm):	0.3682
この化合物は以下のような特性で	ある:	[00]	91】 <u>使用例</u>	25	
【表58】		実現した	た液晶媒体は	以下のような権	且成になる:
n _e (20 °C, 589.3 nm):	1.8970	20 【表6:	3]		
Δn (20 °C, 589.3 nm):	0.3620		化合物/略号	•	濃度/質感%
【0089】使用例23			PGIP-3-N		7.0
実現した液晶媒体は以下のような	組成にかる・		PPYP-4N		14.0
【表59】	HDW4C-3 ⊗ .		PVG-20-S		4.0
(教のタイ 化合物/略号	濃度/質量%		PVG-40-S		7.0
PGIP-3-N	7.0		PPVU-2-S		5.0
PPYP-4N	13.5		PPVU-3-S		5.0
PPU-CL-S	2.1		PPU-CL-S		4.0
PVG-20-S	2.4		BCH-1S.F.F	=	5.0
PVG-40-S	4.6		BCH-2S.F.F	=	10.0
PPVU-2-S	3.8	30	BCH-3S.F.F	=	9.0
PPVU-3-S	3.3		CGU-3-S		23.0
CPVP-3-N	3.5 3.5		T15		3.0
			CPVP-3-N		4.0
BCH-2S.F.F	15.4		計		100.0
BCH-3S.F.F	10.4	~ a. II.	A HL I . I	3 - N. ak ak hid	
CGU-3-S	30.6			ような特性であ)る:
T15	2.0	【表64		/T/M IV 80	400.5
CUVU-5-S	<u>1.4</u>	r	透明点	(T(N,I))/°C	: 188.5
₹	100.0		スメクチッ	クからネマラ	チックへの
この化合物は以下のような特性では	ある:		相転移点	(T(S,N))/°	
【表60】		40	(20 °C E0		1.9230
透明点 (T(N,I))/°C:	187.0	_	(20 °C, 58	-	
	4		ı (20 °C, 58	•	0.3860
n _e (20 °C, 589.3 nm):	1.8960	V_{F}	reedericksz = '	V₀ (20 °C)/V	<u>.</u>
Δn (20 °C, 589.3 nm):	0.3630		92】 <u>使用例</u>		
【0090】 <u>使用例24</u>			-	ユン 以下のような#	成たかる・
実現した液晶媒体は以下のような	組成にたる	【表65		・ハーシの ノる性	Transfer of .o.
	HTMYACA O	[360]	<i>)</i>		
【表61】					

	69	,	,	70	
化合物/略号 BCH-2S.F.F	も9 没度/質量% 10.0		透明点 (7 0 T(N,I))/°C: 138.0	
BCH-3S.F.F	8.0		スメクチック	からネマチックへの	
BCH-4S.F.F	10.0		Assessment & La	(T(S,N))/°C: < 0	
BCH-5S.F.F	8.0			• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	
PGIP-3-N	5.0		n _e (20 °C, 589.3	•	
PG-3-AN	8.0		Δn (20 °C, 589.	3 nm): 0.4023	
PU-3-AN	7.0		ε (20 °C, 1 kH	z): 25.9	
PU-5-AN	7.0		Δε (20 °C, 1 kH	z): 21.1	
PPVU-2-S	5.0		•		
PPVU-3-S	5.0	10	k ₁ (20 °C)/pN:	15.8	
PTP-3-S	5.0	10	k₃/k₁ (20 °C):	1.47	
PTG-3-S	6.0		$V_{\text{Freedericksz}} = V_{\text{o}}$	(20 °C)/V: 0.91	
PTU-3-S	6.0		【0094】使用例28	}	
PVG-5-S	<u>10.0</u>		実現した液晶媒体は以下		
計	100.0		【表69】	TA J AMBANCA O.	
この化合物は以下のよ	うな特性である:		化合物/略号 PGIP-3-N	濃度/質量% 10.0	
【表66】	(T(N,I))/°C: 128.5		PPYRP-n	20.0	
透明点	• • • • •		PVG-20-S	5.0	
スメクチャ 相転移点	νクからネマチックへの (T(S,N))/°C: <-10		PVG-40-S	9.0	
n _e (20 °C, 589		20	PPVU-3-S	8.0	
Δn (20 °C, 58	•		BCH-1S.F.F	7.0	
•	•		BCH-2S.F.F	9.0	
【0093】 <u>使用例2'</u>	<u>7</u>		BCH-3S.F.F	5.0	
実現した液晶媒体は以	下のような組成になる:		CGU-3-S	5.0	
【表67】			PTG-3-S	6.0	
化合物/略号	濃度/質量%		PTU-3-S	8.0	
PGIP-3-N	10.0		PTU-5-S	<u>8.0</u>	
PPYP-4N	10.0		計	100.0	
PVG-40-S	8.0		この化合物は以下のよう	を特性である:	
PVG-5-S	6.0	30	【表70】	CITE CASE.	
PPVU-2-S	8.0	20		(T(N,I))/°C: 149.0	
BCH-2S.F.F	10.0			からネマチックへの	
BCH-4S.F.F	9.0		相転移点	(T(S,N))/°C: <-10	
BCH-5S.F.F	9.0		n _e (20 °C, 589.	3 nm): 1.9455	
PTG-3-S	10.0		Δn (20 °C, 589	.3 nm): 0.4045	
PTU-3-S	10.0		FOOD T I HAND		
PTG-20-S	5.0		【0095】 <u>使用例29</u>		
PTG-40-S			実現した液晶媒体は以下のような組成になる:		
計	100.0		【表71】		
この化合物は以下のよう	つな特性である:				
【表68】		40			

7 1			7 2	
化合物/略号	濃度/質量%		透明点 (T(N,I))/°C	141.5
PGIP-3-N	10.0		スメクチックからネマ	£
PPYRP-n	20.0		1	
PVG-2O-S	5.0		(.(0,,).	C: < 0
PVG-40-S	9.0		n _e (20 °C, 589.3 nm):	1.9499
PPVU-3-S	8.0		Δn (20 °C, 589.3 nm):	0.4059
BCH-1S.F.F	7.0		ε (20 °C, 1 kHz):	
BCH-2S.F.F	9.0			23.8
BCH-3S.F.F	5.0		Δε (20 °C, 1 kHz):	19.1
BCH-5S.F.F	5.0		k₁ (20 °C)/pN:	15.4
PTG-3-S	6.0	10	k ₃ /k ₁ (20 °C):	1.57
PTU-3-S	8.0		, , ,	
PTU-5-S	<u>8.0</u>		$V_{Freedericksz} = V_o (20 °C)/V_o$: 0.95
計	100.0		【0097】 <u>使用例31</u>	
この化合物は以下のような特	性である:		実現した液晶媒体は以下のような組	l成になる:
【表72】			【表75】	
透明点 (T(N,	l))/°C: 151.0		化合物/略号	濃度/質量%
ويو مستوويت			PGIP-3-N	10.0
スメクチックからネ	ベマチックへの NIV/80: ~ 40		PPYRP-n	18.0
• •	,N))/°C: <-10		PVG-20-S	5.0
n _e (20 °C, 589.3 nm): 1.9459	200	PVG-4O-S	9.0
Δn (20 °C, 589.3 nm	n): 0.4050	20	PVG-5-S	7.0
ε[] (20 °C, 1 kHz):	26.1		PPVU-3-S	7.0
***			BCH-1S.F.F	6.0
Δε (20 °C, 1 kHz):	21.1		BCH-2S.F.F	8.0
k ₁ (20 °C)/pN:	17.4		BCH-3S.F.F	4.0
k ₃ /k ₁ (20 °C):	1.61		BCH-5S.F.F	5.0
$V_{\text{Freedericksz}} = V_0$ (20	°C)/V: 0.96		PTG-3-S	5.0
	0,11.		PTU-3-S	8.0
【0096】 <u>使用例30</u>			PTU-5-S	8.0
実現した液晶媒体は以下のよ	うな組成になる:		計	100.0
【表73】		30	この化合物は以下のような特性であ	る:
化合物/略号 PGIP-3-N	濃度/質量% 17.0		【表76】	
PVG-20-S	4.0		透明点 (T(N,I))/°C:	145.0
PVG-40-S	8.0		スメクチックからネマチ	
PVG-5-S	11.0		相転移点 (T(S,N))/°C: n _e (20 °C, 589.3 nm):	
PPVU-2-S	10.0		•	0.4080
BCH-2S.F.F	10.0		Δn (20 °C, 589.3 nm):	V.4U6U
CPU-4-S	10.0		【0098】 <u>使用例32</u>	
BCH-5S.F.F	10.0		実現した液晶媒体は以下のような組	成になる・
PTG-3-S	10.0		【表77】	ASSET OF D.
PTU-3-S	10.0	40	E201 1 3	
計	100.0	40		
この化合物は以下のような特				
こっている。	は(める:			

【表74】

		(38)	מקפר	2002-128
	73		74	
化合物/略号	濃度/質量%		化合物/略号	濃度/質量%
PGIP-3-N	20.0		PGIP-3-N	3.0
PPYRP-n	10.0		CPU-4-S	6.0
PVG-20-S	6.0		PVG-20-\$	4.0
PVG-40-S	7.0		PVG-40-S	7.0
PVG-5-S	8.0		PVG-5-S	10.0
PPVU-3-S	7.0		PPVU-3-S	8.0
BCH-1S.F.F	6.0		PPVU-2-S	8.0
BCH-2S.F.F	6.0		BCH-2S.F.F	13.0
BCH-3S.F.F	6.0		BCH-5S.F.F	13.0
BCH-5S.F.F	6.0	10		
PTG-3-S		10	PTG-3-S	3.0
	6.0		PTU-3-S	12.0
PTU-3-S	6.0		CPVP-3-N	3.5
PTU-5-S	<u>6.0</u>		PTP-3-S	3.0
計	100.0		PPYP-4N	2.5
この化合物は以下のような	な特性である:		PTPG-2-N	<u>4.0</u>
【表78】			計	100.0
	'(N,I))/°C: 149.0	* /	ハルム畑はいての トミナルはみつ	* 7 -
スメクチック	からネマチックへの	この化合物は以下のような特性である:		
handwards ha	T(S.N))/°C: <-10	13	長82】 透明点 (T(N,I))/°C:	157.0
n _e (20 °C, 589.3	nm): 1.9494			
Δn (20 °C, 589.3	•	20	n _e (20 °C, 589.3 nm):	1.9680
5 (25 5, 55			Δn (20 °C, 589.3 nm):	0.4250
【0099】 <u>使用例33</u>			ε (20 °C, 1 kHz):	28.2
実現した液晶媒体は以下の	りような組成になる:		Δε (20 °C, 1 kHz):	23.7
【表79】		ľ)101】 <u>使用例35</u>	
化合物/略号	濃度/質量%			WI-DI4 W
	30(/X/)X 35 /U	12.11	11 か波具根体は当下の下るか:	
PGIP-3-N	12.0		見した液晶媒体は以下のような まの3】	阻成になる:
			₹83]	
PGIP-3-N	12.0		長83】 化合物/略号	濃度/質量%
PGIP-3-N PPYRP-n	12.0 22.0		ē83】 化合物/略 号 PVG-2O-S	濃度/質量% 6.0
PGIP-3-N PPYRP-n PVG-20-S	12.0 22.0 5.0		₹83】 化合物/略导 PVG-20-S PVG-40-S	濃度/質量% 6.0 8.0
PGIP-3-N PPYRP-n PVG-20-S PVG-40-S PVG-5-S	12.0 22.0 5.0 10.0 9.0		₹83】 化合物/陈号 PVG-2O-S PVG-4O-S PVG-4-S	濃度/質量% 6.0 8.0 8.0
PGIP-3-N PPYRP-n PVG-20-S PVG-40-S PVG-5-S BCH-25.F.F	12.0 22.0 5.0 10.0 9.0 7.0	[∌	₹83】 化合物/路号 PVG-20-S PVG-40-S PVG-4-S PTG-20-S	濃度/質量% 6.0 8.0 8.0 8.0
PGIP-3-N PPYRP-n PVG-20-S PVG-40-S PVG-5-S BCH-2S.F.F BCH-3S.F.F	12.0 22.0 5.0 10.0 9.0 7.0 6.0	[∌	₹83] 化合物/路号 PVG-20-S PVG-40-S PVG-4-S PTG-20-S PTG-40-S	濃度/質量% 6.0 8.0 8.0 8.0 8.0
PGIP-3-N PPYRP-n PVG-20-S PVG-40-S PVG-5-S BCH-25.F.F BCH-55.F.F	12.0 22.0 5.0 10.0 9.0 7.0 6.0	[∌	₹83】 化合物/略号 PVG-20-S PVG-40-S PVG-4-S PTG-20-S PTG-40-S PTG-5-S	濃度/質量% 6.0 8.0 8.0 8.0 8.0 8.0
PGIP-3-N PPYRP-n PVG-20-S PVG-40-S PVG-5-S BCH-2S.F.F BCH-3S.F.F BCH-5S.F.F	12.0 22.0 5.0 10.0 9.0 7.0 6.0 6.0 7.0	[∌	₹83】 化合物/略号 PVG-2O-S PVG-4O-S PVG-4-S PTG-2O-S PTG-4O-S PTG-5-S PTU-3-S	濃度/質量% 6.0 8.0 8.0 8.0 8.0 8.0
PGIP-3-N PPYRP-n PVG-20-S PVG-40-S PVG-5-S BCH-2S.F.F BCH-3S.F.F BCH-5S.F.F PTG-3-S PTU-3-S	12.0 22.0 5.0 10.0 9.0 7.0 6.0 6.0 7.0	[∌	代名名】 化合物/格号 PVG-20-S PVG-40-S PVG-4-S PTG-20-S PTG-40-S PTG-5-S PTU-3-S PGIP-3-N	濃度/質量% 6.0 8.0 8.0 8.0 8.0 6.0
PGIP-3-N PPYRP-n PVG-20-S PVG-40-S PVG-5-S BCH-2S.F.F BCH-3S.F.F BCH-5S.F.F PTG-3-S PTU-3-S PTU-5-S	12.0 22.0 5.0 10.0 9.0 7.0 6.0 7.0 8.0 8.0	[∌	代合物/略号 PVG-2O-S PVG-4O-S PVG-4-S PTG-2O-S PTG-4O-S PTG-5-S PTU-3-S PGIP-3-N PPVU-2-S	濃度/質量% 6.0 8.0 8.0 8.0 8.0 8.0
PGIP-3-N PPYRP-n PVG-20-S PVG-40-S PVG-5-S BCH-2S.F.F BCH-3S.F.F BCH-5S.F.F PTG-3-S PTU-3-S	12.0 22.0 5.0 10.0 9.0 7.0 6.0 6.0 7.0	[∌	代名名】 化合物/格号 PVG-20-S PVG-40-S PVG-4-S PTG-20-S PTG-40-S PTG-5-S PTU-3-S PGIP-3-N	濃度/質量% 6.0 8.0 8.0 8.0 8.0 6.0
PGIP-3-N PPYRP-n PVG-20-S PVG-40-S PVG-5-S BCH-2S.F.F BCH-3S.F.F BCH-5S.F.F PTG-3-S PTU-3-S PTU-5-S	12.0 22.0 5.0 10.0 9.0 7.0 6.0 6.0 7.0 8.0 8.0 100.0	[∌	代合物/略号 PVG-2O-S PVG-4O-S PVG-4-S PTG-2O-S PTG-4O-S PTG-5-S PTU-3-S PGIP-3-N PPVU-2-S	濃度/質量% 6.0 8.0 8.0 8.0 8.0 6.0 12.0
PGIP-3-N PPYRP-n PVG-2O-S PVG-4O-S PVG-5-S BCH-2S.F.F BCH-3S.F.F BCH-5S.F.F PTG-3-S PTU-3-S PTU-5-S	12.0 22.0 5.0 10.0 9.0 7.0 6.0 6.0 7.0 8.0 8.0 100.0	[∌	代合物/略号 PVG-2O-S PVG-4O-S PVG-4-S PTG-2O-S PTG-4O-S PTG-5-S PTU-3-S PGIP-3-N PPVU-2-S PPVU-3-S	濃度/質量% 6.0 8.0 8.0 8.0 8.0 6.0 12.0 4.0
PGIP-3-N PPYRP-n PVG-20-S PVG-40-S PVG-5-S BCH-2S.F.F BCH-3S.F.F BCH-5S.F.F PTG-3-S PTU-3-S PTU-5-S 計	12.0 22.0 5.0 10.0 9.0 7.0 6.0 6.0 7.0 8.0 8.0 100.0	[∌	代合物/除号 PVG-2O-S PVG-4O-S PVG-4-S PTG-2O-S PTG-4O-S PTG-5-S PTU-3-S PGIP-3-N PPVU-2-S PPVU-3-S BCH-1S.F.F	接度/質量% 6.0 8.0 8.0 8.0 8.0 6.0 12.0 4.0 4.0
PGIP-3-N PPYRP-n PVG-20-S PVG-40-S PVG-5-S BCH-2S.F.F BCH-3S.F.F BCH-5S.F.F PTG-3-S PTU-3-S PTU-5-S 計	12.0 22.0 5.0 10.0 9.0 7.0 6.0 6.0 7.0 8.0 8.0 100.0 な特性である:	30	€83】 化合物/降号 PVG-2O-S PVG-4O-S PVG-4-S PTG-2O-S PTG-5-S PTU-3-S PGIP-3-N PPVU-2-S PPVU-3-S BCH-1S.F.F BCH-2S.F.F	濃度/質量% 6.0 8.0 8.0 8.0 8.0 6.0 12.0 4.0 4.0 8.0
PGIP-3-N PPYRP-n PVG-20-S PVG-40-S PVG-5-S BCH-2S.F.F BCH-3S.F.F BCH-5S.F.F PTG-3-S PTU-3-S PTU-5-S 計 この化合物は以下のような 【表80】	12.0 22.0 5.0 10.0 9.0 7.0 6.0 6.0 7.0 8.0 8.0 100.0	30 40	代合物/略号 PVG-2O-S PVG-4O-S PVG-4-S PTG-2O-S PTG-4O-S PTG-5-S PTU-3-S PGIP-3-N PPVU-2-S PPVU-3-S BCH-1S.F.F BCH-2S.F.F	接度/質量% 6.0 8.0 8.0 8.0 6.0 12.0 4.0 4.0 4.0 10.0
PGIP-3-N PPYRP-n PVG-20-S PVG-40-S PVG-5-S BCH-2S.F.F BCH-3S.F.F BCH-5S.F.F PTG-3-S PTU-3-S PTU-5-S 計 この化合物は以下のような 【表80】	12.0 22.0 5.0 10.0 9.0 7.0 6.0 6.0 7.0 8.0 <u>8.0</u> 100.0 は特性である: (N.I)) **C: 155.0 らネマチックへの「(S,N)) **C: < 0	30 40 この	後83】 化合物/略号 PVG-20-S PVG-40-S PVG-4-S PTG-20-S PTG-5-S PTU-3-S PGIP-3-N PPVU-2-S PPVU-3-S BCH-1S.F.F BCH-2S.F.F BCH-3S.F.F	接度/質量% 6.0 8.0 8.0 8.0 6.0 12.0 4.0 4.0 4.0 10.0
PGIP-3-N PPYRP-n PVG-20-S PVG-40-S PVG-5-S BCH-2S.F.F BCH-3S.F.F BCH-5S.F.F PTG-3-S PTU-3-S PTU-5-S 計 この化合物は以下のような 【表80】 透明点 (To スメクチックか 相転移点 (To	12.0 22.0 5.0 10.0 9.0 7.0 6.0 6.0 7.0 8.0 8.0 100.0 な特性である: (N,I))/*C: 155.0 らネマチックへの「(S,N))/*C: < 0	30 40 この	後83】 化合物/略号 PVG-20-S PVG-40-S PVG-4-S PTG-20-S PTG-5-S PTU-3-S PGIP-3-N PPVU-2-S PPVU-3-S BCH-1S.F.F BCH-2S.F.F BCH-3S.F.F	接皮/質量% 6.0 8.0 8.0 8.0 8.0 6.0 12.0 4.0 4.0 8.0 10.0 10.0
PGIP-3-N PPYRP-n PVG-20-S PVG-40-S PVG-5-S BCH-2S.F.F BCH-3S.F.F BCH-5S.F.F PTG-3-S PTU-3-S PTU-5-S 計 この化合物は以下のような 【表80】 透明点 (To スメクチックか 相転移点 (To n _e (20 °C, 589.3)	12.0 22.0 5.0 10.0 9.0 7.0 6.0 6.0 7.0 8.0 8.0 100.0 な特性である: (N,I))/*C: 155.0 らネマチックへの「(S,N))/*C: < 0	30 40 この	他会物/略号 PVG-2O-S PVG-4O-S PVG-4S PTG-2O-S PTG-5-S PTG-5-S PTU-3-S PGIP-3-N PPVU-2-S PPVU-3-S BCH-1S.F.F BCH-2S.F.F BCH-3S.F.F 計	濃度/質量% 6.0 8.0 8.0 8.0 8.0 6.0 12.0 4.0 4.0 8.0 10.0 10.0
PGIP-3-N PPYRP-n PVG-20-S PVG-40-S PVG-5-S BCH-2S.F.F BCH-3S.F.F BCH-5S.F.F PTG-3-S PTU-3-S PTU-5-S 計 この化合物は以下のような 【表80】 透明点 (TO スメクチックか 相転移点 (TO ロ。(20°C, 589.3) Δn (20°C, 589.3)	12.0 22.0 5.0 10.0 9.0 7.0 6.0 6.0 7.0 8.0 8.0 100.0 な特性である: (N.I))/*C: 155.0 らネマチックへの「(S,N))/*C: < 0 nm): 1.9550 nm): 0.4150	30 40 この	他会物/略号 PVG-2O-S PVG-4O-S PVG-4S PTG-2O-S PTG-5-S PTU-3-S PGIP-3-N PPVU-2-S PPVU-3-S BCH-1S.F.F BCH-2S.F.F BCH-3S.F.F 計 O化合物は以下のような特性で記 後4 】 透明点 (T(N,I))/*C: n _e (20 °C, 589.3 nm):	濃度/質量% 6.0 8.0 8.0 8.0 8.0 6.0 12.0 4.0 4.0 4.0 10.0 10.0 10.0 10.0 1.9710
PGIP-3-N PPYRP-n PVG-20-S PVG-40-S PVG-5-S BCH-2S.F.F BCH-3S.F.F BCH-5S.F.F PTG-3-S PTU-3-S PTU-5-S 計 この化合物は以下のような 【表80】 透明点 (To スメクチックか 相転移点 (To n _e (20 °C, 589.3)	12.0 22.0 5.0 10.0 9.0 7.0 6.0 6.0 7.0 8.0 8.0 100.0 な特性である: (N.I))/*C: 155.0 らネマチックへの「(S,N))/*C: < 0 nm): 1.9550 nm): 0.4150	30 40 この	他会物/略号 PVG-2O-S PVG-4O-S PVG-4S PTG-2O-S PTG-5-S PTG-5-S PTU-3-S PGIP-3-N PPVU-2-S PPVU-3-S BCH-1S.F.F BCH-2S.F.F BCH-3S.F.F 計	濃度/質量% 6.0 8.0 8.0 8.0 8.0 6.0 12.0 4.0 4.0 8.0 10.0 10.0
PGIP-3-N PPYRP-n PVG-20-S PVG-40-S PVG-5-S BCH-2S.F.F BCH-3S.F.F BCH-5S.F.F PTG-3-S PTU-3-S PTU-5-S 計 この化合物は以下のような 【表80】 透明点 (TO スメクチックか 相転移点 (TO ロ。(20°C, 589.3) Δn (20°C, 589.3)	12.0 22.0 5.0 10.0 9.0 7.0 6.0 6.0 7.0 8.0 8.0 100.0 な特性である: (N.I))/*C: 155.0 らネマチックへの「(S,N))/*C: < 0 nm): 1.9550 nm): 0.4150	【ま 30 40 この 【表	化合物/略号 PVG-2O-S PVG-4O-S PVG-4O-S PTG-2O-S PTG-5-S PTU-3-S PGIP-3-N PPVU-2-S PPVU-3-S BCH-1S.F.F BCH-2S.F.F BCH-3S.F.F 計 O化合物は以下のような特性で 後名 4 】 透明点 (T(N,I))/°C: n _e (20 °C, 589.3 nm):	濃皮/質量% 6.0 8.0 8.0 8.0 8.0 6.0 12.0 4.0 4.0 4.0 10.0 10.0 10.0 10.0 1.9710
PGIP-3-N PPYRP-n PVG-20-S PVG-40-S PVG-5-S BCH-2S.F.F BCH-3S.F.F BCH-5S.F.F PTG-3-S PTU-3-S PTU-5-S 計 この化合物は以下のような 【表80】 透明点 (To スメクチックか 相転移点 (To 元。(20°C, 589.3) Δπ (20°C, 589.3) 【0100】使用例34 実現した液晶媒体は以下の	12.0 22.0 5.0 10.0 9.0 7.0 6.0 6.0 7.0 8.0 8.0 100.0 な特性である: (N.I))/*C: 155.0 らネマチックへの「(S,N))/*C: < 0 nm): 1.9550 nm): 0.4150	【す 30 40 この 【表	化合物/略号 PVG-2O-S PVG-4O-S PVG-4S PTG-2O-S PTG-4O-S PTG-5-S PTU-3-S PGIP-3-N PPVU-2-S PPVU-3-S BCH-1S.F.F BCH-2S.F.F BCH-3S.F.F 計 の化合物は以下のような特性で記 後4 】 透明点 (T(N,I))/*C: n _e (20 °C, 589.3 nm): Δn (20 °C, 589.3 nm):	濃度/質量% 6.0 8.0 8.0 8.0 8.0 6.0 12.0 4.0 4.0 4.0 10.0 10.0 10.0 10.0 1.9710 0.4274
PGIP-3-N PPYRP-n PVG-20-S PVG-40-S PVG-5-S BCH-2S.F.F BCH-3S.F.F BCH-5S.F.F PTG-3-S PTU-3-S PTU-5-S 計 この化合物は以下のような 【表80】 透明点 (To スメクチックか 相転移点 (To 元。(20°C, 589.3) Δπ (20°C, 589.3) 【0100】使用例34 実現した液晶媒体は以下の	12.0 22.0 5.0 10.0 9.0 7.0 6.0 6.0 7.0 8.0 8.0 100.0 な特性である: (N.I))/*C: 155.0 らネマチックへの「(S,N))/*C: < 0 nm): 1.9550 nm): 0.4150	【す 30 40 この ま で ま	化合物/略号 PVG-2O-S PVG-4O-S PVG-4O-S PTG-2O-S PTG-5-S PTU-3-S PGIP-3-N PPVU-2-S PPVU-3-S BCH-1S.F.F BCH-2S.F.F BCH-3S.F.F 計 O化合物は以下のような特性で 後名 4 】 透明点 (T(N,I))/°C: n _e (20 °C, 589.3 nm):	濃度/質量% 6.0 8.0 8.0 8.0 8.0 6.0 12.0 4.0 4.0 4.0 10.0 10.0 10.0 10.0 1.9710 0.4274

		(39) 特別	#2002-128°
75			76	
化合物/路号	濃度/質量%		化合物/略号	濃度/質量%
PGIP-3-N	13.0		PVG-20-\$	3.0
PPYRP-n	20.0		PVG-4O-S	9.0
PVG-20-S	7.0		PPVU-2-S	10.4
PVG-40-S	10.0		PPVU-3-S	9.6
PPVU-2-S	10.0		BCH-2S.F.F	9.0
PPVU-3-S	10.0		BCH-4S.F.F	5.0
BCH-2S.F.F	6.0		BCH-3S.F.F	6.3
BCH-3S.F.F	6.0		BCH-5S.F.F	9.0
PTG-3-S	6.0		PTU-3-S	9.0
PTU-3-S	6.0	10	PVG-5-S	5.8
PTU-5-S	<u>6.0</u>		PTG-20-S	6.8
計	100.0		PTG-40-S	6.9
この化合物は以下のような特性である:			PPU-CL-S	3.2
【表86】			PGU-3-S	<u>_7.0</u>
透明点 (T(N,I))/°C:			計	100.0
n _e (20 °C, 589.3 nm):	1.9929		この化合物は以下のような特性で	·ある :
Δn (20 °C, 589.3 nm):	0.4491		【表90】	,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,
【0103】 <u>使用例37</u>			透明点 (T(N,I))/°	C: 159.5
実現した液晶媒体は以下のような	4成にかる・		n _e (20 °C, 589.3 nm):	1.9980
【表87】		20	- , ,	
	E/質量% ·	20	∆n (20 °C, 589.3 nm):	0.4546
PVG-20-S 7	.0		ε (20 °C, 1 kHz):	25.5
PVG-40-S 11			Δε (20 °C, 1 kHz):	20.9
	.0		k ₁ (20 °C)/pN:	18.2
-	.0 .0		k₃/k₁ (20 °C):	1.35
	.0		V _{Freedericksz} = V _o (20 °C)/	
	.0		V Freedericksz - V ₀ (20 C)/	v. 0.33
BCH-5S.F.F 7	.0		【0105】比較使用例1	
PTU-3-S 9	.0		実現した液晶媒体は以下のような	組成になる:
PTU-5-S 9	.0	30	【表91】	
PGIP-4-\$ 2	.0		化合物/略号	濃度/質量%
PTG-20-S 7	.0		K6	12.0
PTG-40-S	<u>.Q</u>		К9	4.0
計 100	.0		K15	29.6
この化合物は以下のような特性では			M9	8.8
【表88】) · ·		T15	8.0
透明点 (T(N,I))/°C	: 142.5		PGIP-3-N	20.0
			BB21	5.6
n _e (20 °C, 589.3 nm):	1.9935		BCH-5	_12.0
∆n (20 °C, 589.3 nm):	0.4500	40	計	100.0
ε (20 °C, 1 kHz):	26.2	40	この化合物は以下のような特性で	ある:
Δε (20 °C, 1 kHz):	21.6		【表92】 透明点 (T(N,I))/°C	: 113.0
k ₁ (20 °C)/pN:	19.1			
k ₃ /k ₁ (20 °C):	1.36		n _e (20 °C, 589.3 nm):	1.8160
·			Δn (20 °C, 589.3 nm):	0.2860
$V_{Freedericksz} = V_o (20 °C)N$: 0.99		ειι (20 °C, 1 kHz):	22.8
【0104】使用例38			Δε (20 °C, 1 kHz):	17.3
実現した液晶媒体は以下のような組	且成になる:		【0106】比較使用例2	
【表89】			実現した液晶媒体は以下のような	組成になる・
		50	「まりる」	TILLYATT CK TO .

50 【表93】

DCO4 DFO4

	(40	り) 特開2002-1287
77		78
化合物/略号 濃度/質量%		この化合物は以下のような特性である:
GGP-5-CL 16.0		【表94】
PGIGI-3-CL 6.0		透明点 (T(N,I))/°C: 81.0
BCH-2F.F 14.0		スメクチックからネマチックへの
BCH-3F.F 15.0		相転移点 (T(S,N))/°C: <-30
BCH-5F.F 14.0		n _e (20 °C, 589.3 nm): 1.6711
BCH-3F.F.F 14.0		Δn (20 °C, 589.3 nm): 0.1603
CGU-2-F 6.0		ε (20 °C, 1 kHz): 14.6
CGU-3-F 6.0		Δε (20 °C, 1 kHz): 9.9
CGU-5-F 6.0	10	k ₁ (20 °C)/pN: 10.3
CBC-33F <u>3.0</u> 計 100.0	10	k ₃ /k ₁ (20 °C): 1.09
μ1 100.0		
フロントページの続き		
(51) Int. Cl. 7 識別記号		F I - デーマフート' (参考)
G02F 1/13 505		G02F 1/13 505
1/1334		1/1334
1, 1991		17 1554
(71)出願人 591032596		(72)発明者 ヨアヒム・クラウゼ
Frankfurter Str. 250,		ドイツ連邦共和国 デーー64293 ダルム
D-64293 Darmstadt, Fed		シュタット フランクフルター シュト
eral Republic of Ge		ーセ 250
rmany		(72)発明者 真辺 篤孝
(72)発明者 アイケ・ポーチュ		ドイツ連邦共和国 デーー64293 ダルム
ドイツ連邦共和国 デーー64293 ダルム		シュタット フランクフルター シュト
シュタット フランクフルター シュトラ		ーセ 250
 セ 250		Fターム(参考) 2H088 GA01 GA02 GA04 GA10 JA05
(72)発明者 フォルカー・メイヤー		JAO9 KAO9 KA25 KA26 KA27
ドイツ連邦共和国 デーー64293 ダルム		MAO2
シュタット フランクフルター シュトラ		2H089 HA04 JA03 KA04 QA16 RA05
ーセ 250		RAO7 SAO3 SA15 SA16 SA17
~ <i>25</i> 0		TA04
		•
		4H027 BA01 BB11 BD02 BD03 BD07
		BD10 CB05 CD05 CE05 CG04
		CN04 CN05 CP05 CQ04 CQ05